

(12) NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES  
PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum  
Internationales Büro



(43) Internationales Veröffentlichungsdatum  
24. Juni 2004 (24.06.2004)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer  
**WO 2004/052997 A1**

(51) Internationale Patentklassifikation<sup>7</sup>: C09B 67/20,  
67/22, C09D 11/02 (DE). WEBER, Joachim [DE/DE]; Johannesallee 13,  
65929 Frankfurt am Main (DE).

(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP2003/013690 (74) Anwälte: HÜTTER, Klaus usw.; Clariant Service GmbH,  
Patente, Marken, Lizenzen, Am Unisys-Park 1, 65843  
Sulzbach (DE).

(22) Internationales Anmeldedatum:  
4. Dezember 2003 (04.12.2003)

(81) Bestimmungsstaaten (national): CN, JP, KR, US.

(25) Einreichungssprache: Deutsch

(84) Bestimmungsstaaten (regional): europäisches Patent (AT,  
BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR,  
HU, IE, IT, LU, MC, NL, PT, RO, SE, SI, SK, TR).

(30) Angaben zur Priorität:  
102 57 498.7 10. Dezember 2002 (10.12.2002) DE

Veröffentlicht:

- mit internationalem Recherchenbericht
- vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche geltenden  
Frist; Veröffentlichung wird wiederholt, falls Änderungen  
eintreffen

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von  
US): CLARIANT GMBH [DE/DE]; Brüningstrasse 50,  
65929 Frankfurt am Main (DE).

Zur Erklärung der Zwei-Buchstaben-Codes und der anderen Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on  
Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der  
PCT-Gazette verwiesen.

(72) Erfinder; und  
(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): BRYCHCY, Klaus  
[DE/DE]; Graebestrasse 7, 60488 Frankfurt am Main

(54) Title: PHTHALOCYANINE PIGMENT PREPARATIONS

(54) Bezeichnung: PHTHALOCYANINPIGMENTZUBEREITUNGEN

(57) **Abstract:** The invention relates to a copper phthalocyanine pigment preparation containing a copper phthalocyanine pigment and at least one pigment dispersant from the group of copper phthalocyanine sulfonic acids and copper phthalocyanine sulfonic acid salts. The inventive pigment preparation is characterized by a) a maximum dynamic viscosity of 180 mPas and/or a maximum thixotropy of 800 Pa/s, the dynamic viscosity and the thixotropy being determined by means of a rotary viscometer at a temperature of 23°C in a pigment dispersion comprising 28 percent by weight of the (dry) copper phthalocyanine pigment preparation, 9 percent by weight of nitrocellulose (according to ISO 14446, standard 27A), 62.3 percent by weight of ethanol, and 0.7 percent by weight of ethyl acetate; and b) a color intensity that is so high that a printing ink consisting of an ethanol/nitrocellulose gravure varnish (containing 75 to 85 percent by weight of ethanol and 9 to 11 percent by weight of nitrocellulose according to ISO 14446, standard 27A and 30A at a ratio of 2 to 7.5) and a maximum amount of (dry) copper phthalocyanine pigment preparation of 6.6 percent by weight relative to the total weight of the printing ink, reaches the 1/3 standard depth of shade according to DIN 53235 of the corresponding tone.

**WO 2004/052997 A1**  
(57) **Zusammenfassung:** Die Erfindung betrifft eine Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung, enthaltend ein Kupferphthalocyaninpigment und mindestens einen Pigmentdispersator aus der Gruppe der Kupferphthalocyaninsulfonsäuren und Kupferphthalocyaninsulfonsäuresalze, gekennzeichnet durch a) eine dynamische Viskosität von höchstens 180 mPas, und/oder durch eine Thixotropie von höchstens 800 Pa/s, wobei die dynamische Viskosität und die Thixotropie mit einem Rotationsviskosimeter bei einer Temperatur von 23°C in einer Pigmentdispersion, bestehend aus 28 Gew.-% der Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung (trocken), 9 Gew.-% Nitrocellulose (nach ISO 14 446, Norm 27A), 62,3 Gew.-% Ethanol und 0,7 Gew.-% Ethylacetat, bestimmt wird, und gekennzeichnet durch; b) eine Farbstärke, die so hoch ist, dass eine Druckfarbe, bestehend aus einem Ethanol/Nitrocellulose-Tiefdruckfärnis (enthaltend 75 bis 85 Gew.-% Ethanol und 9 bis 11 Gew.-% Nitrocellulose nach ISO 14 446, Norm 27A und 30A im Verhältnis 2 zu 7,5) und einem Gehalt an Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung (trocken), bezogen auf das Gesamtgewicht der Druckfarbe, von höchstens 6,6 Gew.-% die 1/3 Standardfarbtiefe nach DIN 53235 des entsprechenden Farbtönes erreicht.

## Beschreibung

## Phthalocyaninpigmentzubereitungen

5 Die Erfindung betrifft neue Pigmentzubereitungen auf Basis eines Kupferphthalocyaninpigments und ihre Verwendung zum Färben von hochmolekularen Materialien.

Beim Einsatz von Pigmenten zum Herstellen von Druckfarbensystemen werden 10 hohe Anforderungen an die anwendungstechnischen Eigenschaften der Pigmente gestellt, wie leichte Dispergierbarkeit, anwendungsgerechte Fließfähigkeit der Druckfarben, hohe Transparenz, Glanz, Farbstärke und Reinheit des Farbtons. Außerdem ist eine möglichst universelle Einsetzbarkeit zum Färben von anderen hochmolekularen Systemen, wie beispielsweise von Lacken oder Kunststoffen 15 wünschenswert. Hier kommen weitere teilweise auch an Druckfarben gestellte Anforderungen hinzu, wie beispielsweise hohe Echtheiten wie Ausblutechtheit, Überlackierechtheit, Lösemittelechtheit, Licht- und Wetterechtheiten. Sowohl bei Druckfarben als auch bei Lacken wird die Einsetzbarkeit sowohl in wasser- als auch in lösemittelbasierenden Systemen gewünscht. Bei Lackierungen sind neben 20 hochtransparenten Pigmenten, besonders für Metalliceinfärbungen, auch deckende Pigmente gefordert. Im Falle von Lacken ist die Möglichkeit gewünscht, hochpigmentierte Lackkonzentrate (Millbase) mit dennoch niedriger Viskosität herstellen zu können, ebenso geht der Trend bei den Anreibeformulierungen von Druckfarben hin zu hohen Pigmentierungskonzentrationen.

25

Die Synthese der Phthalocyanine ist seit langem bekannt. Die bei der Synthese grobkristallin anfallenden Phthalocyanine, im folgenden Rohpigmente genannt, können ohne Zerkleinerung wegen ihrer ungenügenden anwendungstechnischen Eigenschaften nicht zum Färben von hochmolekularen Materialien verwendet 30 werden.

Es sind verschiedene Verfahren vorgeschlagen worden, wie ein Phthalocyaninpigment hergestellt werden kann. Prinzipiell müssen dazu die

grobkristallinen Rohpigmente zerkleinert werden, beispielsweise durch Acidpasting, Acidswelling, Trocken- oder Nassmahlung. Die erhaltenen Produkte, im folgenden Präpigmente genannt, sind meist von schlechter Kristallqualität, sind agglomeriert und zeigen noch nicht die gewünschten anwendungstechnischen

5 Eigenschaften. Zum Erzielen optimaler Anwendbarkeit wird eine Nachbehandlung, im allgemeinen als Finish bezeichnet, durchgeführt, beispielsweise in Lösemitteln und unter Zusatz oberflächenaktiver Mittel. Dabei wird zur Verbesserung der anwendungstechnischen Eigenschaften auch die Herstellung von Pigmentzubereitungen durch Einsatz von mit Sulfonsäuregruppen substituierten

10 Phthalocyaninen vorgeschlagen.

Die DE 27 20 464 offenbart ein Verfahren, bei dem ein Phthalocyaninpigment einer Lösemittelbehandlung in Gegenwart eines Phthalocyaninsulfonsäuresalzes unterzogen wird.

15 Die EP 761 770 offenbart ein Verfahren zur Herstellung von Phthalocyaninpigmenten, bei dem das Phthalocyaninsulfonsäuresalz nach dem Finish in wässriger Suspension zugegeben wird.

20 Die nach diesen Verfahren hergestellten Pigmente genügen nicht immer allen oben beschriebenen Anforderungen. Insbesondere bestand ein Bedarf an hochpigmentierten kupferphthalocyaninhaltigen Druckfarben mit niedriger Viskosität bei gleichzeitig hoher Transparenz, hoher Farbstärke und hohem Glanz.

25 Gegenstand der Erfindung sind Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitungen, enthaltend ein Kupferphthalocyaninpigment und mindestens einen Pigmentdispergator aus der Gruppe der Kupferphthalocyaninsulfonsäuren und Kupferphthalocyaninsulfonsäuresalze, gekennzeichnet durch

a) eine dynamische Viskosität von höchstens 180 mPas, vorzugsweise von

30 höchstens 165 mPas, insbesondere von höchstens 150 mPas, und/oder durch eine Thixotropie von höchstens 800 Pa/s, vorzugsweise von höchstens 600 Pa/s, insbesondere von höchstens 450 Pa/s, wobei die dynamische Viskosität und die Thixotropie mit einem Rotationsviskosimeter

bei einer Temperatur von 23°C in einer Pigmentdispersion, bestehend aus 28 Gew.-% der Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung (trocken), 9 Gew.-% Nitrocellulose (nach ISO 14 446, Norm 27A), 62,3 Gew.-% Ethanol und 0,7 Gew.-% Ethylacetat, bestimmt wird,

5 und gekennzeichnet durch

b) eine Farbstärke, die so hoch ist, dass eine Druckfarbe, bestehend aus einem Ethanol/Nitrocellulose-Tiefdruckfiris (enthaltend 75 bis 85 Gew.-% Ethanol und 9 bis 11 Gew.-% Nitrocellulose nach ISO 14 446, Norm 27A und 30A im Verhältnis 2 zu 7,5) und einem Gehalt an Kupferphthalocyanin-

10 Pigmentzubereitung (trocken), bezogen auf das Gesamtgewicht der Druckfarbe, von höchstens 6,6 Gew.-%, vorzugsweise höchstens 6,5 Gew.-% und insbesondere höchstens 6,4 Gew.-%, die 1/3-

Standardfarbtiefe nach DIN 53235 des entsprechenden Farbtone erreicht.

15 Unter entsprechendem Farbton wird der Farbton verstanden, dessen Buntonwinkel am nächsten dem Buntonwinkel der erfindungsgemäßen Pigmentzubereitung liegt.

Die vorstehend erwähnte zur Bestimmung der Viskosität, Thixotropie und 1/3

20 Standardfarbtiefe verwendete Pigmentdispersion, bestehend aus erfindungsgemäßer Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung und Ethanol-Nitrocellulose-Tiefdruckfiris, wurde zur Erreichung einer ausreichenden Dispergierung für 45 Minuten bei einer Temperatur von 20°C bis höchstens 40°C mit Hilfe eines Dispersers mit ellipsenförmigen Schüttelbewegungen dispergiert.

25

Die Druckfarbe zur Bestimmung der 1/3 Standardfarbtiefe wird beispielsweise mit Hilfe einer Tiefdruckprobendruckmaschine und einem entsprechenden Klischee mit 70 % Flächendeckung und einer Farübertragung von 11,8 ml/m<sup>2</sup> und einem einseitig gestrichenen Papier für Verpackungen (80g/m<sup>2</sup>) verdruckt.

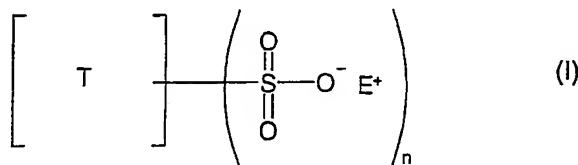
30

Eine dynamische Viskosität von 0,0 mPas ist in der Praxis nicht zu erreichen, die Mindestviskosität ist daher üblicherweise größer als 0,1 mPas. Die Thixotropiewerte sollten möglichst klein, idealerweise gleich Null Pa/s sein.

Die Kupferphthalocyanine in den erfindungsgemäßen Pigmentzubereitungen liegen überwiegend in der beta Phase vor. Sie können geringe Chlorgehalte haben, diese dürfen jedoch nicht zu hoch sein, da sonst die alpha-Phase dominiert.

5

Die erfindungsgemäß eingesetzten Pigmentdispergatoren entsprechen vorzugsweise der allgemeinen Formel (I),



worin

10 T einen Kupferphthalocyaninrest darstellt, der mit 1 bis 4 Chloratomen substituiert oder vorzugsweise chlorfrei ist;

n eine Zahl von 1 bis 4 darstellt;

E<sup>+</sup> H<sup>+</sup> oder das Äquivalent M<sup>s+</sup>/s eines Metallkations M<sup>s+</sup>, vorzugsweise aus der 1. bis 5. Hauptgruppe oder aus der 1. oder 2. oder der 4. bis 8.

15 Nebengruppe des Periodensystems der chemischen Elemente bezeichnet, wobei s eine der Zahlen 1, 2 oder 3 ist, wie beispielsweise Li<sup>1+</sup>, Na<sup>1+</sup>, K<sup>1+</sup>, Mg<sup>2+</sup>, Ca<sup>2+</sup>, Sr<sup>2+</sup>, Ba<sup>2+</sup>, Mn<sup>2+</sup>, Cu<sup>2+</sup>, Ni<sup>2+</sup>, Co<sup>2+</sup>, Zn<sup>2+</sup>, Fe<sup>2+</sup>, Al<sup>3+</sup>, Cr<sup>3+</sup> oder Fe<sup>3+</sup>

bedeutet.

20

Von besonderem Interesse sind Pigmentdispergatoren der Formel (I), worin T einen unchlorierten Kupferphthalocyaninrest darstellt.

25 Von Interesse sind Pigmentdispergatoren der Formel (I) mit n gleich 1, 2 oder 3, insbesondere 1 oder 2.

30 Von besonderen Interesse sind weiterhin Pigmentdispergatoren der Formel (I), bei denen E<sup>+</sup> die Bedeutung H<sup>+</sup> hat; oder wobei im Falle des Äquivalents M<sup>s+/s</sup> das Metallkation M<sup>s+</sup> die Bedeutung Na<sup>+</sup>, K<sup>+</sup>, Ca<sup>2+</sup>, Mg<sup>2+</sup>, Sr<sup>2+</sup>, Ba<sup>2+</sup>, Mn<sup>2+</sup> oder Al<sup>3+</sup> hat, insbesondere H<sup>+</sup> und Na<sup>+</sup>.

Die Pigmentdispergatoren sind zweckmäßigerweise in einer Gesamtmenge von 0,1 bis 25 Gew.-%, vorzugsweise 0,5 bis 20 Gew.-%, insbesondere 1 bis 17,5 Gew.-%, bezogen auf das Gewicht des Kupferphthalocyaninpigments, enthalten.

5

Die erfindungsgemäßen Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitungen können hergestellt werden, indem ein Kupferphthalocyanin-Rohpigment durch ein Verfahren aus der Gruppe Trockenmahlung und Salznetzung unter Bildung eines Präpigments feinverteilt wird und dann das Präpigment einer Finish-Behandlung, 10 in einer Mischung aus Wasser und einem organischen Lösemittel bei alkalischem pH, bei erhöhter Temperatur und in Gegenwart mindestens eines Pigmentdispergators aus der Gruppe der Kupferphthalocyaninsulfonsäuren und Kupferphthalocyaninsulfonsäuresalze unterzogen wird.

15 Die Kupferphthalocyaninsulfonsäuresalze können in situ hergestellt werden, beispielsweise durch Zugabe der Kupferphthalocyaninsulfonsäuren und der das salzbildende Gegenion enthaltenden Substanz zu einer Suspension des Präpigments. Sie können auch separat hergestellt werden, beispielsweise durch Vereinigen der zugrunde liegenden Kupferphthalocyaninsulfonsäure mit der das 20 salzbildende Gegenion enthaltenden Substanz, in wässrigem oder organischem Lösemittel, gegebenenfalls mit Isolation. Sie können auch bereits während der Herstellung der zugrundeliegenden sauren Pigmentdispergatoren gebildet werden. Die Zugabe der freien Säuren der Pigmentdispergatoren und der die salzbildenden Gegenionen enthaltenden Substanzen kann auch zu unterschiedlichen 25 Zeitpunkten im Verfahren erfolgen.

Die erfindungsgemäß eingesetzten Pigmentdispergatoren können an irgendeiner Stufe des Verfahrens eingesetzt werden mit der Maßgabe, dass die Zugabe vor dem Finish geschieht. Werden sie erst während des Finishes zugesetzt, müssen 30 sie mindestens 5 Minuten während des Finishes anwesend sein. Sie können daher auch bereits zur Synthese des Kupferphthalocyanin-Rohpigments zugesetzt oder bei der Synthese des Rohpigments gleichzeitig gebildet werden. Auch eine

Zugabe vor der Mahlung oder der Salznetzung ist denkbar. Bevorzugt werden sie unmittelbar vor dem Finish zugesetzt.

Nach dem Finish kann der pH wieder gesenkt werden. Beispielsweise kann die Bildung von Salzen bei einem sauren pH, beispielsweise bei pH 3 bis 6 begünstigt

5 sein.

Das direkt nach der Synthese vorliegende Kupferphthalocyanin-Rohpigment enthält meist noch bis zu ca. 35 Gew.-% bei der Synthese entstandener Salze.

Gewöhnlicherweise werden diese aus der Synthese stammenden Salze durch

10 einen alkalischen und/oder sauren wässrigen Auszug entfernt. Im erfindungsgemäßen Verfahren kann sowohl das synthesesalzhaltige als auch das vom Synthesesalz gereinigte Rohpigment eingesetzt werden.

Die Trockenmahlung erfolgt mit oder ohne Mahlhilfsmittel. Als Mahlhilfsmittel

15 kommen Alkalimetall- oder Erdalkalimetallsalze von anorganischen Säuren, beispielsweise Salzsäure oder Schwefelsäure, oder von organischen Säuren mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, beispielsweise Ameisensäure und Essigsäure, in Frage. Bevorzugte Salze sind Natriumformiat, Natriumacetat, Calciumacetat,

Natriumchlorid, Kaliumchlorid, Calciumchlorid, Natriumsulfat, Aluminiumsulfat oder

20 Mischungen dieser Salze. Die Mahlhilfsmittel können in beliebiger Menge eingesetzt werden, beispielsweise in bis zur 5-fachen Menge, bezogen auf das Gewicht des Rohpigments. Auch größere Mengen können eingesetzt werden, sind jedoch unwirtschaftlich.

Bei der Trockenmahlung können organische Flüssigkeiten in solchen Mengen,

25 z.B. bis zu 15 Gew.-%, vorzugsweise bis zu 10 Gew.-%, bezogen auf Mahlgut, zum Einsatz kommen, dass das Mahlgut noch eine rieselfähige Konsistenz beibehält. Beispiele für solche Flüssigkeiten sind Alkohole mit 1 bis 10 C-Atomen, wie beispielsweise Methanol, Ethanol, n-Propanol, Isopropanol, Butanole, wie

n-Butanol, iso-Butanol, tert.-Butanol, Pentanole, wie n-Pentanol, 2-Methyl-2-

30 butanol, Hexanole, wie 2-Methyl-2-pentanol, 3-Methyl-3-pentanol, 2-Methyl-2-hexanol, 3-Ethyl-3-pentanol, Octanole, wie 2,4,4-Trimethyl-2-pentanol,

Cyclohexanol; oder Glykole, wie Ethylenglykol, Di-, Tri- oder Tetraethylenglykol,

Propylenglykol, Di-, Tri- oder Tetrapropylenglykol, Sorbitol oder Glycerin;

Polyglykole, wie Polyethylen- oder Polypropylenglykole; Ether, wie Methylisobutylether, Tetrahydrofuran, Dimethoxyethan oder Dioxan; Glykolether, wie Monoalkylether des Ethylen- oder Propylenglykols oder Diethylenglykolmonoalkylether, wobei Alkyl für Methyl, Ethyl, Propyl, und Butyl stehen kann,

5 beispielsweise Butylglykole oder Methoxybutanol;

Polyethylenglykolmonomethylether, insbesondere solche mit einer mittleren molaren Masse von 350 bis 550 g/mol, und Polyethylenglykoldimethylether, insbesondere solche mit einer mittleren molaren Masse von 250 bis 500 g/mol;

Ketone, wie Aceton, Diethylketon, Methylisobutylketon, Methylethylketon oder

10 Cyclohexanon; eine mono-, bis oder tris-Hydroxy-C<sub>2</sub>-C<sub>12</sub>-alkan-Verbindung, die 1 oder 2 Ketogruppen enthält und bei der eine oder mehr Hydroxylgruppen mit einem C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylrest verethert oder mit einem C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylcarbonylrest verestert sein kann; aliphatische Säureamide, wie Formamid, Dimethylformamid, N-Methylacetamid oder N,N-Dimethylacetamid; Harnstoffderivate, wie

15 Tetramethylharnstoff; oder cyclische Carbonsäureamide, wie N-Methylpyrrolidon, Valero- oder Caprolactam; Ester, wie Carbonsäure-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkylester, wie Ameisensäurebutylester, Essigsäureethylester oder Propionsäurepropylester; oder Carbonsäure-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-glykolester; oder Glykoletheracetate, wie 1-Methoxy-2-propylacetat; oder Phthalsäuredi- oder Benzoësäurealkylester, wie Benzoësäure-

20 C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkylester oder C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkylphthalsäurediester; cyclische Ester, wie Caprolacton; Nitrile, wie Acetonitril, aliphatische oder aromatische Amine, wie beispielsweise Dimethylanilin oder Diethylanilin; gegebenenfalls halogenierte aliphatische Kohlenwasserstoffe oder aromatische Kohlenwasserstoffe wie Benzin, Pinen, Tetrachlorkohlenstoff, Tri- oder Tetrachlorethylen,

25 Tetrachlorethane, Benzol oder durch Alkyl, Alkoxy, Nitro, Cyano oder Halogen substituiertes Benzol, beispielsweise Toluol, Xylole, Ethylbenzol, Anisol, Nitrobenzol, Chlorbenzol, Dichlorbenzole, Trichlorbenzole, Benzonitril oder Brombenzol; oder andere substituierte Aromaten, wie Phenole, Aminophenole, Kresole, Nitrophenole, Phenoxyethanol oder 2-Phenylethanol; aromatische

30 Heterocyclen, wie Pyridin, Morpholin, Picolin oder Chinolin; 1,3-Dimethyl-2-imidazolidinon; Sulfone und Sulfoxide, wie Dimethylsulfoxid und Sulfolan; sowie Mischungen dieser organischen Flüssigkeiten. Bevorzugt werden solche eingesetzt, die kristallisierende und/oder Phasen-bestimmende Eigenschaften

haben. Bevorzugt werden Glykole und Glykolether, wie Ethylenglykol, Diethylenglykol oder Butylglykol, Amine, wie beispielsweise Anilin, Diethylanilin, Dimethylanilin, n-Butylamin, o-Toluidin oder Talgfettpropylendiamin, Diacetonalkohol, Dimethylformamid, N-Methylpyrrolidon, Triethanolamin, Toluol,

5 Xylol, Cumen, Mesitylen oder Octylbenzol verwendet.

Bei der Trockenmahlung können des weiteren auch Säuren in solchen Mengen, z.B. bis zu 15 Gew.-%, bevorzugt bis zu 10 Gew.-%, bezogen auf Mahlgut, zum Einsatz kommen, dass das Mahlgut seine rieselfähige Konsistenz behält. Es

10 können die aus der Literatur bekannten Säuren eingesetzt werden, beispielsweise die in der DE 28 51 752 oder in der EP 780 446 angeführten Säuren. Bevorzugt wird Phosphorsäure, Ameisensäure, Essigsäure, Methansulfonsäure, Dodecylbenzolsulfonsäure und insbesondere Schwefelsäure eingesetzt.

15 Die Trockenmahlung kann in bekannter Weise auf diskontinuierlichen oder kontinuierlichen Roll- oder Schwingmühlen erfolgen. Als Mahlkörper kommen alle in der Literatur bekannten in Betracht, beispielsweise Kugeln, Zylinder oder Stangen und als Materialien Stahl, Porzellan, Steatit, Oxide, wie z.B. Aluminiumoxid oder gegebenenfalls stabilisiertes Zirkonoxid, Mischoxide, wie z.B. Zirkonmischoxid, oder Glas, wie z.B. Quarzglas. Die Mahlung kann bei Temperaturen bis zu 200°C stattfinden, gewöhnlicherweise werden jedoch Temperaturen unter 100°C angewendet. Die Verweilzeit in der Mühle richtet sich nach der gewünschten Anforderung und nach der Qualität des eingesetzten Rohpigments und hängt außerdem erheblich vom Mahlaggerat und von Form 20 und Material der eingesetzten Mahlkörper ab. Sie kann beispielsweise bei Schwingmahlung zwischen 15 Minuten und 25 Stunden, zweckmäßigerweise zwischen 30 Minuten und 15 Stunden, vorzugsweise zwischen 25 Minuten und 9 Stunden, bei Rollmahlung zwischen 5 und 100 Stunden, zweckmäßigerweise zwischen 8 und 50 Stunden, bevorzugt zwischen 10 und 30 Stunden, betragen.

30 Wenn Mahlhilfsmittel, organische Flüssigkeiten oder Säuren bei der Trockenmahlung eingesetzt wurden, können diese vor der Lösemittelbehandlung

entfernt werden. Dies empfiehlt sich besonders bei Einsatz größerer Mengen an Mahlhilfsmitteln. Dazu wird das Mahlgut mit Wasser zu einer wässrigen Suspension angerührt, die Zusatzstoffe gelöst und durch Filtration vom Präpigment getrennt. Bewährt hat sich bei dieser Behandlung das Einstellen eines

- 5 sauren pH durch Zugabe von Säure, beispielsweise Salzsäure oder Schwefelsäure. Es kann auch ein alkalischer pH gewählt werden, z.B. um eine eingesetzte Säure zu lösen. Es kann auf eine Entfernung auch verzichtet werden, besonders bei Einsatz geringer Mengen Mahlhilfsmittel, organischer Flüssigkeiten oder Säuren. Diese können auch durch das beim Finish eingesetzte Wasser
- 10 gelöst werden bzw. durch eine entsprechende Menge Base neutralisiert werden.

Die Salznetzung kann in einer aus der Literatur bekannten Art und Weise erfolgen. Dazu wird das Rohpigment mit einer organischen Flüssigkeit und mit Salz in Form einer knetbaren, hochviskosen Paste geknetet. Als Salze und als organische

- 15 Flüssigkeiten können die gleichen wie die bei der Trockenmahlung erwähnten eingesetzt werden. Die Temperatur bei der Knetung soll über dem Schmelzpunkt und unter dem Siedepunkt der organischen Flüssigkeit liegen.

Auch bei der Salznetzung können die oben erwähnten Säuren eingesetzt werden.

Als Kneter kommen die bekannten kontinuierlichen und diskontinuierlichen Kneter

- 20 in Betracht, bevorzugt werden zweiarmige diskontinuierliche Kneter eingesetzt. Bei der Salznetzung werden meist größere Mengen Salz und organische Flüssigkeit eingesetzt, so dass deren Entfernung vor dem Finish durch beispielsweise einen wässrigen Auszug bei saurem pH üblich ist.

- 25 Das bevorzugte Feinverteilungsverfahren ist die Trockenmahlung.

Das durch das gewählte Feinverteilungsverfahren gebildete Präpigment kann in trockener Form oder als Presskuchen beim Finish eingesetzt werden, bevorzugt wird es als wässrig-feuchter Presskuchen eingesetzt.

30

Das zum Finish eingesetzte Lösemittelsystem besteht aus Wasser, organischem Lösemittel und einer zum Einstellen eines alkalischen pH erforderlichen Menge einer Base.

Als organisches Lösemittel kommen in Frage: Alkohole mit 1 bis 10 C-Atomen, wie beispielsweise Methanol, Ethanol, n-Propanol, Isopropanol, Butanole, wie n-Butanol, iso-Butanol, tert.-Butanol, Pentanole, wie n-Pentanol, 2-Methyl-2-butanol, Hexanole, wie 2-Methyl-2-pentanol, 3-Methyl-3-pentanol, 2-Methyl-2-hexanol, 3-Ethyl-3-pentanol, Octanole, wie 2,4,4-Trimethyl-2-pentanol, Cyclohexanol; oder Glykole, wie Ethylenglykol, Diethylenglykol, Propylenglykol, Dipropylenglykol, Sorbitol oder Glycerin; Polyglykole, wie Polyethylen- oder Polypropylenglykole; Ether, wie Methylisobutylether, Tetrahydrofuran, Dimethoxyethan oder Dioxan; Glykolether, wie Monoalkylether des Ethylen- oder Propylenglykols oder Diethylenglykol-monoalkylether, wobei Alkyl für Methyl, Ethyl, Propyl, und Butyl stehen kann, beispielsweise Butylglykole oder Methoxybutanol; Polyethylenglykolmonomethylether, insbesondere solche mit einer mittleren molaren Masse von 350 bis 550 g/mol, und Polyethylenglycoldimethylether, insbesondere solche mit einer mittleren molaren Masse von 250 bis 500 g/mol; Ketone, wie Aceton, Diethylketon, Methylisobutylketon, Methylethylketon, Methylisobutylketon oder Cyclohexanon; eine mono-, bis oder tris-Hydroxy-C<sub>2</sub>-C<sub>12</sub>-alkan-Verbindung, die 1 oder 2 Ketogruppen enthält und bei der eine oder mehr Hydroxylgruppen mit einem C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylrest verethert oder mit einem C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylcarbonylrest verestert sein kann; aliphatische Säureamide, wie Formamid, Dimethylformamid, N-Methylacetamid oder N,N-Dimethylacetamid; Harnstoffderivate, wie Tetramethylharnstoff; oder cyclische Carbonsäureamide, wie N-Methylpyrrolidon, Valero- oder Caprolactam; Nitrile, wie Acetonitril, aliphatische oder aromatische Amine, wie beispielsweise n-Butylamin, gegebenenfalls halogenierte aliphatische Kohlenwasserstoffe oder aromatische Kohlenwasserstoffe wie Cyclohexan, Methylcyclohexan, Methylenchlorid, Tetrachlorkohlenstoff, Di-, Tri- oder Tetrachlorethylen, Di- oder Tetrachlorethane oder wie Benzol oder durch Alkyl, Alkoxy, Nitro, Cyano oder Halogen substituiertes Benzol, beispielsweise Toluol, Xylole, Mesitylen, Ethylbenzol, Anisol, Nitrobenzol, Chlorbenzol, Dichlorbenzole, Trichlorbenzole, Benzonitril oder Brombenzol; oder andere substituierte Aromaten, wie Phenole, Kresole, Nitrophenole, wie beispielsweise o-Nitrophenol, Phenoxyethanol oder 2-Phenylethanol; aromatische Heterocyclen, wie Pyridin, Morpholin, Picolin oder Chinolin; 1,3-Dimethyl-2-imidazolidinon; Sulfone und

Sulfoxide, wie Dimethylsulfoxid und Sulfolan; sowie Mischungen dieser organischen Lösemittel.

Bevorzugt werden solche Lösemittel eingesetzt, die kristallisierende und/oder Phasen-bestimmende Eigenschaften haben.

- 5 Bevorzugte Lösemittel sind C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkohole, insbesondere Methanol, Ethanol, n- und Isopropanol, Isobutanol, n- und tert.-Butanol und tert.-Amylalkohol; C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Ketone, insbesondere Aceton, Methylethylketon oder Diethylketon; Tetrahydrofuran, Dioxan, Ethylenglykol, Diethylenglykol oder Ethylenglykol-C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-alkylether, insbesondere 2-Methoxyethanol, 2-Ethoxyethanol, Butylglykol, Toluol,
- 10 Xylol, Ethylbenzol, Chlorbenzol, o-Dichlorbenzol, Nitrobenzol, Cyclohexan, Diacetonaalkohol oder Methylcyclohexan.

Um einen alkalischen pH einzustellen, werden als Basen bevorzugt Alkali- und/oder Erdalkalihydroxide, ggf. in Form ihrer wässrigen Lösungen, wie Natrium- oder Kaliumhydroxid verwendet. Denkbar sind auch stickstoffhaltige Basen, wie z.B. Ammoniak oder Methylamin.

Um den gewünschten Effekt zu erzielen, ist ein pH von größer oder gleich 9,0 vorteilhaft, bevorzugt pH größer oder gleich 10, insbesondere pH größer oder gleich 10,5. Gewöhnlich wird bei einem pH größer oder gleich 11,0 gearbeitet. Die Base kann auch in großen Mengen von bis zu 20 Gew.-%, bevorzugt bis zu 15 Gew.-%, insbesondere bis zu 10 Gew.-%, bezogen auf die Menge an Wasser, eingesetzt werden.

25 Das Gewichtsverhältnis Wasser zu organischem Lösemittel beträgt 5 zu 95 bis 95 zu 5, bevorzugt 7,5 zu 92,5 bis 92,5 zu 7,5, insbesondere 10 zu 90 bis 90 zu 10 und besonders bevorzugt 20 zu 80 bis 80 zu 20.  
Die Gesamtmenge Wasser und organisches Lösemittel liegt im Bereich von 0,5 bis 40, bevorzugt von 1 bis 20, insbesondere von 2 bis 15, Gewichtsteilen pro  
30 Gewichtsteil Pigment.

Das Lösemittelsystem kann ein- oder zweiphasig vorliegen. Bevorzugt werden solche organischen Lösemittel eingesetzt, die mit Wasser nicht vollständig

mischbar sind, und der Finish wird bevorzugt in einem zweiphasigen Lösemittelsystem mit einer wässrigen und einer organischen Phase durchgeführt.

Der Finish im erfindungsgemäßen Verfahren kann bei einer Temperatur von 50 bis

- 5 250°C, besonders 70 bis 200°C, insbesondere 100 bis 190°C, und zweckmäßigerweise für eine Zeit von 5 Minuten bis 24 Stunden, besonders 5 Minuten bis 18 Stunden, insbesondere 5 Minuten bis 12 Stunden, durchgeführt werden. Bevorzugt wird der Finish bei Siedetemperatur, insbesondere bei Temperaturen oberhalb des Siedepunktes des Lösemittelsystems unter Druck
- 10 durchgeführt.

Bei organischen Lösemitteln, die durch Wasserdampfdestillation von der wässrigen Phase getrennt werden können, bietet es sich an, diese auf diese Weise vor Isolation der Pigmentzubereitung zu entfernen, besonders wenn eine

- 15 Wiedergewinnung des eingesetzten Lösemittels gewünscht ist.

Die erfindungsgemäßen Pigmentzubereitungen können mit den üblichen Methoden isoliert werden, beispielsweise durch Filtern, Dekantieren oder Zentrifugieren. Lösemittel können auch durch Waschen entfernt werden. Die

- 20 Pigmentzubereitungen können als vorzugsweise wässrige Presskuchen zum Einsatz kommen, in der Regel handelt es sich jedoch um getrocknete, feste Systeme von rieselfähiger, pulverförmiger Beschaffenheit oder um Granulate.

Bei der Herstellung der Pigmentzubereitungen können Hilfsmittel eingesetzt

- 25 werden, wie beispielsweise weitere Tenside, weitere nichtpigmentäre und pigmentäre Dispergiermittel, Füllstoffe, Stellmittel, Harze, Wachse, Entschäumer, Antistatika, Antistaubmittel, Extender, Farbmittel zum Nuancieren, Konservierungsmittel, Trocknungsverzögerungsmittel, Additive zur Steuerung der Rheologie, Netzmittel, Antioxidantien, UV-Absorber, Lichtstabilisatoren, oder eine
- 30 Kombination davon.

Die Hilfsmittel können an beliebiger Stelle des Verfahrens zugegeben werden, beispielsweise bereits vor der Feinverteilung, vor dem Finish oder erst nach dem Finish oder auch durch Mischen in trockenem Zustand.

Als Tenside kommen anionische oder anionaktive, kationische oder kationaktive und nichtionische oder amphotere Substanzen oder Mischungen dieser Mittel in Betracht.

Als anionaktive Substanzen kommen beispielsweise Fettsäuretauride, Fettsäure-

- 5 N-methyltauride, Fettsäureisethionate, Alkylphenylsulfonate, beispielsweise Dodecylbenzolsulfonsäure, Alkylnaphthalinsulfonate, Alkylphenolpolyglykolethersulfate, Fettalkoholpolyglykolethersulfate, Fettsäureamid-polyglykolethersulfate, Alkylsulfosuccinamate, Alkenylbernsteinsäurehalbester, Fettalkoholpolyglykolethersulfosuccinate,
- 10 Alkansulfonate, Fettsäureglutamate, Alkylsulfosuccinate, Fettsäuresarkoside; Fettsäuren, beispielsweise Palmitin-, Stearin- und Ölsäure; die Salze dieser anionischen Substanzen und Seifen, beispielsweise Alkalosalze von Fettsäuren, Naphthensäuren und Harzsäuren, beispielsweise Abietinsäure, alkalilösliche Harze, beispielsweise kolophoniummodifizierte Maleinatharze und
- 15 Kondensationsprodukte auf Basis von Cyanurchlorid, Taurin, N,N'-Diethylaminopropylamin und p-Phenyldiamin in Betracht. Bevorzugt sind Harzseifen, d.h. Alkalosalze von Harzsäuren.  
Als kationaktive Substanzen kommen beispielsweise quaternäre Ammoniumsalze, Fettaminoxalkylate, Polyoxyalkylenamine, oxalkylierte Polyamine,
- 20 Fettaminopolyglykolether, primäre, sekundäre oder tertiäre Amine, beispielsweise Alkyl-, Cycloalkyl oder cyclisierte Alkylamine, insbesondere Fettamine, von Fettaminen oder Fettalkoholen abgeleitete Di- und Polyamine und deren Oxalkylate, von Fettsäuren abgeleitete Imidazoline, Polyaminoamido- oder Polyaminoverbindungen oder -harze mit einem Aminindex zwischen 100 und
- 25 800 mg KOH pro g der Polyaminoamido- oder Polyaminoverbindung, und Salze dieser kationenaktiven Substanzen, wie beispielsweise Acetate oder Chloride, in Betracht.  
Als nichtionogene und amphotere Substanzen kommen beispielsweise Fettamincarboxyglycinate, Aminoxide, Fettalkoholpolyglykolether,
- 30 Fettsäurepolyglykolester, Betaine, wie Fettsäureamid-N-propyl-betaine, Phosphorsäureester von aliphatischen und aromatischen Alkoholen, Fettalkoholen oder Fettalkoholpolyglykolethern, Fettsäureamidethoxylate, Fettalkohol-alkylenoxid-Addukte und Alkylphenolpolyglykolether in Betracht.

Es ist auch möglich, den Finish in einer Emulsion aus Wasser, Tensid und organischem Lösemittel durchzuführen.

Mit nichtpigmentären Dispergiermitteln sind Substanzen gemeint, die strukturell

5 nicht von organischen Pigmenten abgeleitet sind. Sie werden als Dispergiermittel entweder bereits bei der Herstellung von Pigmenten, oft aber auch bei der Einarbeitung der Pigmente in die zu färbenden Anwendungsmedien, beispielsweise bei der Herstellung von Lacken oder Druckfarben durch Dispergierung der Pigmente in den entsprechenden Bindemitteln, zugegeben. Es

10 können polymere Substanzen sein, beispielsweise Polyolefine, Polyester, Polyether, Polyamide, Polyimine, Polyacrylate, Polyisocyanate, Blockcopolymere daraus, Copolymere aus den entsprechenden Monomeren oder Polymere einer Klasse, die mit wenigen Monomeren einer anderen Klasse modifiziert sind. Diese polymeren Substanzen tragen polare Ankergruppen wie beispielsweise Hydroxy-,

15 Amino-, Imino- und Ammoniumgruppen, Carbonsäure- und Carboxylatgruppen, Sulfonsäure- und Sulfonatgruppen oder Phosphonsäure- und Phosphonatgruppen, und können auch mit aromatischen, nicht pigmentären Substanzen modifiziert sein. Nichtpigmentäre Dispergiermittel können des weiteren auch chemisch mit funktionellen Gruppen modifizierte aromatische, nicht von organischen Pigmenten

20 abgeleitete Substanzen sein. Derartige nichtpigmentäre Dispergiermittel sind dem Fachmann bekannt und zum Teil im Handel erhältlich (z.B. Solsperse<sup>®</sup>, Avecia; Disperbyk<sup>®</sup>, Byk-Chemie, Efka<sup>®</sup>, Efka). Es sollen im Folgenden stellvertretend einige Typen genannt werden, zum Einsatz können jedoch prinzipiell beliebige andere, beschriebene Substanzen kommen, beispielsweise

25 Kondensationsprodukte aus Isocyanaten und Alkoholen, Di- oder Polyolen, Aminoalkoholen oder Di- oder Polyaminen, Polymere aus Hydroxycarbonsäuren, Copolymere aus Olefinmonomeren oder Vinylmonomeren und ethylenisch ungesättigten Carbonsäuren und -estern, urethanhaltige Polymere von ethylenisch ungesättigten Monomeren, urethanmodifizierte Polyester, Kondensationsprodukte

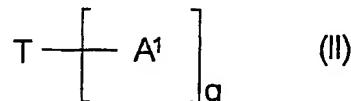
30 auf Basis von Cyanurhalogeniden, Nitroxylverbindungen enthaltende Polymere, Polyesteramide, modifizierte Polyamide, modifizierte Acrylpolymeren, Dispergiermittel mit kammartiger Struktur aus Polyestern und Acrylpolymeren, Phosphorsäureester, von Triazin abgeleitete Polymere, modifizierte Polyether,

oder von aromatischen, nichtpigmentären Substanzen abgeleitete Dispergiermittel. Dabei werden diese Grundstrukturen vielfach weiter modifiziert, beispielsweise durch chemische Umsetzung mit weiteren, funktionelle Gruppen tragenden Substanzen oder durch Salzbildung.

5

Mit pigmentären Dispergiermitteln sind Pigmentdispergatoren gemeint, die sich von einem organischen Pigment als Grundkörper ableiten und durch chemische Modifizierung dieses Grundkörpers hergestellt werden, beispielsweise saccharinhaltige Pigmentdispergatoren, piperidylhaltige Pigmentdispergatoren, 10 von Naphthalin oder Perylen abgeleitete Pigmentdispergatoren, Pigmentdispergatoren mit funktionellen Gruppen, die über eine Methylengruppe mit dem Pigmentgrundkörper verknüpft sind, mit Polymeren chemisch modifizierte Pigmentgrundkörper, Sulfosäure-, Sulfonamid- oder Sulfosäureestergruppen haltige Pigmentdispergatoren, Ether- oder Thioethergruppen haltige 15 Pigmentdispergatoren, oder Carbonsäure-, Carbonsäureester- oder Carbonamidgruppen haltige Pigmentdispergatoren.

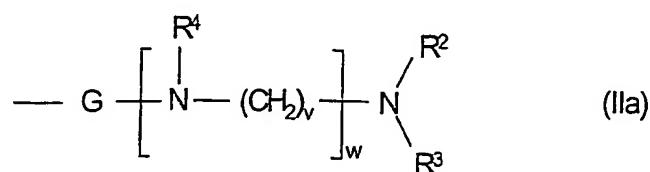
Als weitere Pigmentdispergatoren sind insbesondere solche auf Basis von Kupferphthalocyanin der allgemeinen Formel (II) gemeint,



20

in welcher

T die vorstehend genannte Bedeutung hat,  
 g eine Zahl von 1 bis 4, insbesondere 1 oder 2, bedeutet, und  
 25 A<sup>1</sup> eine Gruppe der Formel (IIa)



darstellt, worin

G eine bivalente Gruppe -CO- oder -SO<sub>2</sub>- bedeutet,

$R^2$  und  $R^3$  unabhängig voneinander ein Wasserstoffatom, eine substituierte oder unsubstituierte, oder teil- oder perfluorierte, verzweigte oder unverzweigte  $C_1-C_{10}$ -Alkylgruppe, eine substituierte oder unsubstituierte

5 C<sub>5</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkylgruppe oder eine substituierte oder unsubstituierte, oder teil- oder perfluorierte C<sub>2</sub>-C<sub>20</sub>-Alkenylgruppe darstellen, wobei die Substituenten Hydroxy, Phenyl, Cyano, Chlor, Brom, Amino, C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-Acyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy sein und vorzugsweise 1 bis 4 an der Zahl sein können, oder worin

10  $\text{NR}^2\text{R}^3$  einen gesättigten, ungesättigten oder aromatischen heterocyclischen 5- bis 7-gliedrigen Ring bildet, der gegebenenfalls 1 oder 2 weitere

Stickstoff-, Sauerstoff- oder Schwefelatome oder Carbonylgruppen im Ring enthält, gegebenenfalls durch 1, 2 oder 3 Reste aus der Gruppe OH, NH<sub>2</sub>, Phenyl, CN, Cl, Br, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-Acyl und Carbamoyl

15 substituiert ist, und der gegebenenfalls 1 oder 2 benzoannelierte gesättigte, ungesättigte oder aromatische, carbocyclische oder heterocyclische Ringe trägt:

und  $R^2$  und  $R^3$  vorzugsweise Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl bedeuten.

R<sup>4</sup> Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, vorzugsweise Wasserstoff oder Methyl,

20 v eine Zahl von 1 bis 6, vorzugsweise 2 oder 3.

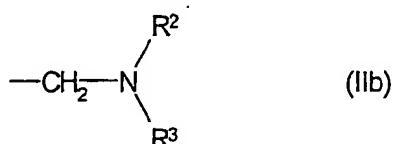
w eine Zahl 0 oder 1, vorzugsweise 1, bedeutet:

oder in welcher

T die vorstehend genannte Bedeutung hat,

25 g eine Zahl von 1 bis 6 bedeutet, vorzugsweise 1 bis 4, und

A<sup>1</sup> eine Aminomethylengruppe der Formel (IIb)

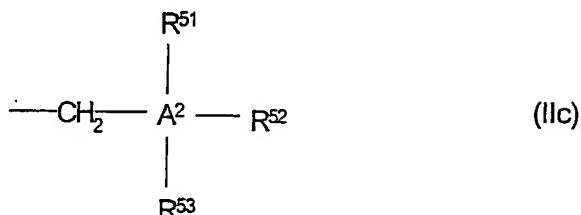


30 darstellt, worin

$R^2$  und  $R^3$  die vorstehend genannten Bedeutungen haben, vorzugsweise Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl,

oder in welcher

5 T die vorstehend genannte Bedeutung hat,  
 g eine Zahl von 1 bis 4 bedeutet, und  
 A<sup>1</sup> eine Gruppe der Formel (IIc)



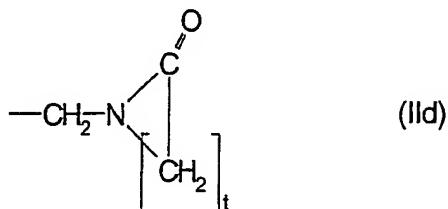
10

darstellt, worin

A<sup>2</sup> einen fünf- oder sechsgliedrigen aromatischen Ring oder einen kondensierten aromatischen Heterocyclus darstellt, welcher 1 bis 3 gleiche oder unterschiedliche Heteroatome aus der Gruppe Stickstoff, Sauerstoff 15 und Schwefel enthält und der Heterocyclus über ein Kohlenstoffatom an die Methylengruppe gebunden ist,  
 R<sup>51</sup> und R<sup>52</sup> gleich oder verschieden sind und ein Wasserstoffatom, eine C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl-, eine C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Hydroxyalkyl- oder eine C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylengruppe, vorzugsweise Wasserstoff, Methyl, Ethyl oder Hydroxyethyl, oder eine 20 Arylgruppe bedeuten, wobei Aryl für unsubstituiertes oder für mit 1 bis 4 Resten aus der Gruppe C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, Halogen, vorzugsweise F, Cl oder Br, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, Cyan, CONH<sub>2</sub> und COOR<sup>54</sup>, wobei R<sup>54</sup> Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl bedeutet, substituiertes Phenyl steht,  
 R<sup>51</sup> und R<sup>52</sup> gemeinsam mit A<sup>2</sup> auch einen aliphatischen oder aromatischen Ring, 25 vorzugsweise einen Phenylring, bilden können,  
 R<sup>53</sup> ein Wasserstoffatom, eine C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl-, eine C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Hydroxyalkyl- oder eine C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyenylgruppe bedeutet;

oder in welcher

T die vorstehend genannte Bedeutung hat,  
 g eine Zahl von 1 bis 4 bedeutet, und  
 A<sup>1</sup> eine Gruppe der Formel (IId)



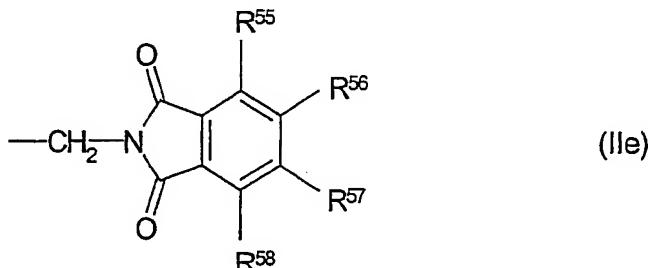
5

darstellt, worin

t eine Zahl von 3 bis 6, vorzugsweise 3, 4 oder 5 ist;

oder in welcher

10 T die vorstehend genannte Bedeutung hat und gegebenenfalls zusätzlich durch 1, 2 oder 3 Sulfonsäuregruppen substituiert sein kann,  
 g eine Zahl von 1 bis 4 bedeutet, vorzugsweise 1, 2 oder 3, und  
 A<sup>1</sup> eine Phthalimidomethylengruppe der Formel (IIe)



15

darstellt, worin

R<sup>55</sup>, R<sup>57</sup> und R<sup>58</sup> gleich oder verschieden sind und Wasserstoff, Fluor, Chlor oder Brom, vorzugsweise Wasserstoff, bedeuten

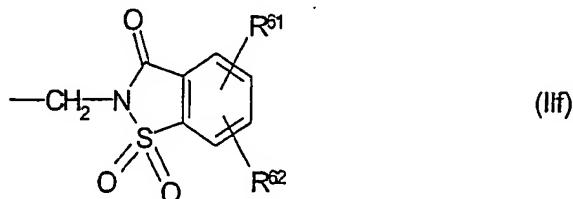
20 R<sup>56</sup> Wasserstoff, Nitro, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, Benzoylamino, Fluor, Chlor oder Brom, vorzugsweise Wasserstoff, bedeutet;

oder in welcher

T die vorstehend genannte Bedeutung hat,

g eine Zahl von 1 bis 4 bedeutet, und

A<sup>1</sup> eine o-Sulfobenzoësäureimidomethylengruppe der Formel (IIf)



5

darstellt, worin

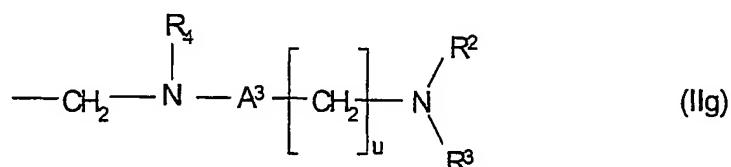
R<sup>61</sup> und R<sup>62</sup> gleich oder verschieden sind und Wasserstoff, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy oder Nitro, vorzugsweise Wasserstoff, bedeuten;

10 oder in welcher

T die vorstehend genannte Bedeutung hat,

g eine Zahl von 1 bis 4 bedeutet, und

A<sup>1</sup> eine Gruppe der Formel (IIg)



15

darstellt, worin

A<sup>3</sup> eine Carbonyl- oder Sulfonylgruppe, vorzugsweise eine Carbonylgruppe, ist,

20 R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup> und R<sup>4</sup> die vorstehend genannte Bedeutung haben

u die Zahl 1 oder 2, vorzugsweise 1, ist;

oder in welcher

T die vorstehend genannte Bedeutung hat,

25 g eine Zahl von 1 bis 4 bedeutet, und

A<sup>1</sup> eine Gruppe der Formel (IIh)

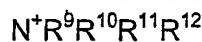


darstellt, worin

G die oben genannte Bedeutung hat, und

5  $\text{A}^4^+$  ein Phosphoniumion; oder ein unsubstituiertes oder substituiertes Ammoniumion bedeutet.

Als substituiertes Ammoniumion kommt beispielsweise ein Ion der Formel

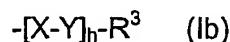


10 in Betracht, wobei die Substituenten  $\text{R}^9$ ,  $\text{R}^{10}$ ,  $\text{R}^{11}$  und  $\text{R}^{12}$  gleich oder verschieden sind und Wasserstoff, Phenyl, ( $\text{C}_1$ - $\text{C}_4$ )-Alkylen-phenyl,  $\text{C}_5$ - $\text{C}_{30}$ -Cycloalkyl,  $\text{C}_2$ - $\text{C}_{30}$ -Alkenyl, oder verzweigtes oder unverzweigtes  $\text{C}_1$ - $\text{C}_{30}$ -Alkyl bedeuten, wobei der Phenylring, die ( $\text{C}_1$ - $\text{C}_4$ )-Alkylen-phenyl-Gruppe, die  $\text{C}_5$ - $\text{C}_{30}$ -Cycloalkylgruppe, die  $\text{C}_2$ - $\text{C}_{30}$ -Alkenylgruppe und die  $\text{C}_1$ - $\text{C}_{30}$ -Alkylgruppe durch ein oder mehrere, z.B. 1, 15 2, 3 oder 4, Substituenten aus der Gruppe Cl, Br, CN,  $\text{NH}_2$ , OH,  $\text{C}_6\text{H}_5$ , mit 1, 2 oder 3  $\text{C}_1$ - $\text{C}_{20}$ -Alkoxyresten substituiertes  $\text{C}_6\text{H}_5$ , Carbamoyl, Carboxy,  $\text{C}_2$ - $\text{C}_4$ -Acyl,  $\text{C}_1$ - $\text{C}_8$ -Alkyl,  $\text{NR}^2\text{R}^3$ , wobei  $\text{R}^2$  und  $\text{R}^3$  die oben genannte Bedeutung haben, und  $\text{C}_1$ - $\text{C}_4$ -Alkoxy, z.B. Methoxy oder Ethoxy, substituiert sein können, oder die Alkylgruppe und die Alkenylgruppe perfluoriert oder teilfluoriert sein können;

20

oder

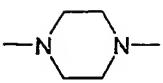
ein Rest der Formel (Ib) bedeuten,



worin

25 h eine Zahl von 0 bis 100, vorzugsweise 0 bis 20, besonders bevorzugt 0, 1, 2, 3, 4 oder 5;

X einen  $\text{C}_2$ - $\text{C}_6$ -Alkylenrest, einen  $\text{C}_5$ - $\text{C}_7$ -Cycloalkylenrest, oder eine Kombination dieser Reste ist, wobei diese Reste durch 1 bis 4  $\text{C}_1$ - $\text{C}_4$ -Alkylreste, Hydroxyreste,  $\text{C}_1$ - $\text{C}_4$ -Alkoxyreste, ( $\text{C}_1$ - $\text{C}_4$ )-Hydroxyalkylreste 30 und/oder durch 1 bis 2 weitere  $\text{C}_5$ - $\text{C}_7$ -Cycloalkylreste substituiert sein können, oder worin X, wenn  $h > 1$  ist, auch eine Kombination der genannten Bedeutungen sein kann;

Y      eine -O-,            oder eine -NR<sup>2</sup>-Gruppe,  
 oder worin Y, wenn h > 1 ist, auch eine Kombination der genannten Bedeutungen  
 sein kann;  
 R<sup>3</sup>    die vorstehend genannte Bedeutung hat;

5

oder

wobei die Substituenten R<sup>9</sup> und R<sup>10</sup> zusammen mit dem N-Atom des  
 Ammoniumions ein fünf- bis siebengliedriges gesättigtes oder ungesättigtes  
 Ringsystem, das ggf. noch weitere Heteroatome aus der Gruppe O, S und N oder

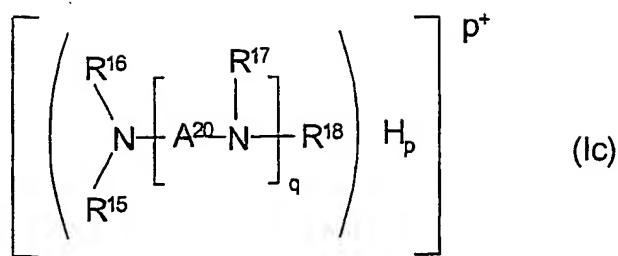
10    Carbonylgruppen enthält, bilden können, und das gegebenenfalls 1 oder 2  
 ankondensierte gesättigte, ungesättigte oder aromatische, carbocyclische oder  
 heterocyclische Ringe trägt; wobei das Ringsystem und die ggf. ankondensierten  
 Ringe durch 1, 2 oder 3 Reste aus der Gruppe OH, NH<sub>2</sub>, Phenyl, CN, Cl, Br,  
 C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-Acyl und Carbamoyl substituiert sein  
 15    können, beispielsweise vom Pyrrolidon-, Imidazolidin-, Hexamethylenimin-,  
 Piperidin-, Piperazin- oder Morpholin-Typ;

oder

wobei die Substituenten R<sup>9</sup>, R<sup>10</sup> und R<sup>11</sup> zusammen mit dem N-Atom des

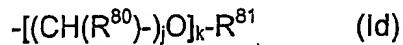
20    Ammoniumions ein fünf- bis siebengliedriges aromatisches Ringsystem, das ggf.  
 noch weitere Heteroatome aus der Gruppe O, S und N oder Carbonylgruppen  
 enthält, bilden können, und das gegebenenfalls 1 oder 2 ankondensierte  
 gesättigte, ungesättigte oder aromatische, carbocyclische oder heterocyclische  
 Ringe trägt, wobei das Ringsystem und die ggf. ankondensierten Ringe durch 1, 2  
 25    oder 3 Reste aus der Gruppe OH, NH<sub>2</sub>, Phenyl, CN, Cl, Br, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-  
 Alkoxy, C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-Acyl und Carbamoyl substituiert sein können,  
 beispielsweise vom Pyrrol-, Imidazol-, Pyridin-, Picolin-, Pyrazin-, Chinolin- oder  
 Isochinolin-Typ.

30    Als substituiertes Ammonium kommt ferner das 1/p Äquivalent eines  
 Ammoniumions der Formel (Ic) in Betracht



worin

$R^{15}$ ,  $R^{16}$ ,  $R^{17}$  und  $R^{18}$  unabhängig voneinander Wasserstoff oder eine  
5 (Poly)alkylenoxygruppe der Formel (Id) bedeuten;



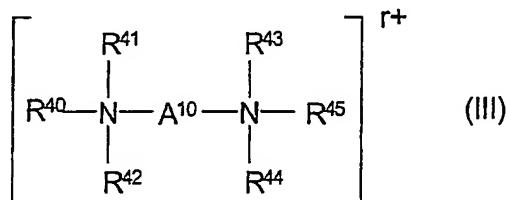
in der j die Zahl 2 oder 3 ist, k eine Zahl von 1 bis 100 ist, die Reste  $R^{80}$   
10 Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder, sofern k > 1 ist, eine Kombination davon  
bedeuten können und der Rest  $R^{81}$  Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder die  
Gruppe  $-(CH(R^{82})-)_iNH_2$  bedeutet, i die Zahl 2 oder 3 bedeutet und die  
Reste  $R^{82}$  Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder eine Kombination davon  
bedeuten;  
15 q eine Zahl von 1 bis 10, vorzugsweise 1, 2, 3, 4 oder 5 ist;  
p eine Zahl von 1 bis 5, wobei p  $\leq q+1$  ist;  
A<sup>20</sup> einen verzweigten oder unverzweigten C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylenrest bedeutet; oder  
20 worin A<sup>20</sup>, wenn q > 1 ist, auch eine Kombination von verzweigten oder  
unverzweigten C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylenresten sein kann.

Als substituiertes Ammonium kommt ferner ein sich von einer Polyaminoamido-  
oder Polyaminoverbindung ableitendes Ammoniumion in Betracht, das einen  
solchen Anteil an reaktionsfähigen Polyaminogruppen hat, dass der Aminindex  
zwischen 100 und 800 mg KOH pro g der Polyaminoamido- oder  
25 Polyaminoverbindung beträgt, wie es beispielsweise in der DE-A-27 39 775  
offenbart wird.

Als substituiertes Ammoniumion kommt ferner ein Kation eines polymeren Ammoniumsalzes mit einem mittleren Molekulargewicht von 500 bis 2.500.000, das in Wasser oder in C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkohol löslich ist, wie es beispielsweise in der DE-A-42 14 868 offenbart wird, in Betracht.

5

Als substituiertes Ammoniumion kommt ferner das 1/r Äquivalent eines von einem Diamin abgeleiteten Ammoniumions der Formel (III) in Betracht



10

wie es beispielsweise in der WO 01/14479 offenbart wird,  
und worin

R<sup>40</sup> C<sub>6</sub>-C<sub>30</sub>-Alkyl, bevorzugt lineares C<sub>8</sub>-C<sub>20</sub>-Alkyl, oder C<sub>6</sub>-C<sub>30</sub>-Alkenyl,  
bevorzugt linear, bedeutet,

15 R<sup>41</sup> eine freie Valenz, Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>30</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>30</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>30</sub>-Cycloalkyl, C<sub>6</sub>-C<sub>14</sub>-Aryl oder C<sub>7</sub>-C<sub>38</sub>-Aralkyl bedeutet,

R<sup>42</sup>, R<sup>43</sup> und R<sup>45</sup> gleich oder verschieden sind und C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, bevorzugt  
Methyl, C<sub>3</sub>-C<sub>30</sub>-Cycloalkyl, C<sub>6</sub>-C<sub>14</sub>-Aryl oder C<sub>7</sub>-C<sub>38</sub>-Aralkyl bedeutet,

R<sup>44</sup> eine freie Valenz, Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, bevorzugt Methyl, C<sub>3</sub>-C<sub>30</sub>-Cycloalkyl, C<sub>6</sub>-C<sub>14</sub>-Aryl oder C<sub>7</sub>-C<sub>38</sub>-Aralkyl bedeutet,  
20 mit der Maßgabe, dass R<sup>41</sup> und R<sup>44</sup> nicht gleichzeitig eine freie Valenz  
bedeuten,

r die Zahl 2, oder für den Fall, dass R<sup>41</sup> oder R<sup>44</sup> eine freie Valenz bedeutet,  
die Zahl 1 bedeutet,

25 A<sup>10</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkylen oder C<sub>2</sub>-C<sub>14</sub>-Alkenylen bedeutet, bevorzugt 2, 3 oder 4 C-Atome enthält, insbesondere 3;  
oder  
R<sup>41</sup> und R<sup>43</sup> zusammen mit den zwei Stickstoffatomen, an die sie geknüpft sind,  
und mit A<sup>10</sup> einen Ring bilden, bevorzugt Piperazinyl;

und/oder

$R^{44}$  und  $R^{45}$  zusammen mit dem Stickstoffatom, an das sie geknüpft sind, einen Ring bilden, bevorzugt Piperidinyl, Morpholinyl, Piperazinyl oder N-(C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl)-piperazinyl.

5

Die in der Definition vor  $R^{40}$  bis  $R^{45}$  genannten Reste sind bevorzugt unsubstituiert oder sind mit Substituenten aus der Gruppe OH, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, bevorzugt Methyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, CN und Halogen, besonders Chlor oder Brom, substituiert.

Aryl bedeutet bevorzugt Phenyl, Aralkyl bevorzugt Benzyl oder 2-Phenylethyl und

10 Cycloalkyl bevorzugt Cyclopentyl oder Cyclohexyl.

Bevorzugt sind solche Ionen der Formel (III), in der  $R^{41}$  und  $R^{44}$  Wasserstoff und  $R^{42}$ ,  $R^{43}$  und  $R^{45}$  Methyl bedeuten, besonders bevorzugt solche Ionen der Formel (III), in der  $R^{41}$  bis  $R^{45}$  Methyl bedeuten. Weiterhin bevorzugt sind solche Ionen der Formel (III), die sich von Aminen natürlicher Öle und Fette, wie Kokosöl, Maisöl,

15 Getreideöl, Fisch- oder Walfischtran, besonders aus Talgfett, ableiten.

Bevorzugt ist  $A^4 +$  ein protoniertes tertiäres Amin, das aus Ölen und Fetten wie Talg, Kokosöl, Maisöl, Getreideöl, Fisch- oder Walfischtran gewonnen wurde, und ist beispielsweise Triisooctylamin, Dimethyltaulgaffamin, Dimethylsojaamin,

20 Dimethyloctadecylamin oder hydriertes Monomethyl-di(talgfettamin) oder ein alkoxyliertes Derivat eines Fettamins, beispielsweise Talgalkyldi(2-hydroxyethyl)amin, Polyoxyethylen(5)talgamin, Polyoxyethylen(8)oleylamin, N,N',N'-Tris(2-hydroxyethyl)-N-talg-1,3-diaminopropan, N,N',N'-Polyoxyethylen(12)-N-talg-1,3-diaminopropan;

25 oder  $A^4 +$  ist bevorzugt ein quaternäres Ammoniumion, das sich vorzugsweise von den aus obigen Ölen und Fetten gewonnen Aminen oder alkoxylierten Fettaminen ableitet, beispielsweise durch Methylierung oder durch Umsetzung mit Benzylchlorid, und ist beispielsweise Stearylbenzyl- oder Cocosalkyl-dimethylbenzylammonium oder -2,4-dichlorbenzylammonium, Hexadecyl-, Stearyl-,

30 Dodecyl- oder Cetyltrimethylammonium, Di-hydriertes Talgfettalkyl-, Dicocosalkyl- oder Distearyldimethylammonium, Oleyl- oder Kokos-di(2-hydroxyethyl)-methylammonium, hydriertes Polyoxyethylen(15)talgmethylammonium, N,N,N',N'-Pentamethyl-N-talg-1,3-propandiammonium, permethyliertes

N-Stearyltriethylentriamin, permethyliertes N-Stearyltriethylentetramin, N-(3-Dodecyloxy-2-hydroxypropyl)octadecyltrimethylammonium, Methyl-tri(2-octyl)ammonium, N,N-Di-(beta-stearoylethyl)-N,N-dimethylammonium, Laurylpyridinium, 2-Hydroxy-[5-chlor-, 5-isoctyl-, 5-t-butyl- oder n-nonyl-]1,3-xylylen-bispyridinium,

5 2-Methoxy-5-isoctyl-1,3-xylylen-bispyridinium, 2-Hydroxy-5-isoctyl-1,3-xylylen-bischinolinium, 2-Hydroxy-5-isoctyl-1,3-xylylen-bisisochinolinium oder Behenyltrimethylammonium; oder  $A^4+$  ist bevorzugt ein Phosphoniumion wie Hexadecyltributylphosphonium,

10 Ethyltriocetylphosphonium oder Tetrabutylphosphonium; wobei die ursprünglichen Anionen der eingesetzten quaternären Ammoniumverbindungen oder Phosphoniumverbindungen beispielsweise Halogenid, Sulfat, Alkoxysulfat, Alkoxyphosphat gewesen sein können.

15 Von besonderem Interesse sind weiterhin Pigmentdispergatoren der Formel (IIh), bei denen das dem Ammoniumion  $N^+R^9R^{10}R^{11}R^{12}$  zugrunde liegende Amin ein primäres oder sekundäres Amin, insbesondere Mischungen primärer und sekundärer Amine mit gegebenenfalls gemischten Kohlenwasserstoffresten natürlich vorkommender Öle und Fette wie Talg, Kokosöl, Maisöl, Getreideöl,

20 Fisch- oder Walfischtran oder Holzharz, ist; konkret zu nennen sind beispielsweise Ammoniak, Methylamin, Triethylamin, Butylamine, Dibutylamine, Tributylamin, Hexylamine, Dodecylamin, Stearylamin, Diethylamin, Di-n-butylamin, Ethyldiamin, Anilin, N-Methylanilin, Benzylamin, Phenylethylamin, Cyclohexylaminoethylamin, 2-Cyclohexyl-aminopropylamin,

25 3-Stearylaminopropylamin, 2-Dimethylaminoethylamin, 2-Diethylaminoethylamin, 2-Dipropylaminoethylamin, 2-Dibutylaminoethylamin, 3-Dimethylaminopropylamin, 3-Diethylaminopropylamin, 3-Cyclohexylaminopropylamin, N-Methylpiperazin, N-Aminopropylmorpholin, N-Aminoethylpiperidin, N-Aminoethylpyrrolidin, N-Aminopropylpeptidin, 4-Diethylamino-1-methylbutylamin-(1), Lauryl-, Kokos-

30 oder Talgfettamin, Lauryl-, Oleyl- oder Talgfettpropylendiamin, Talgfettdipropylentriamin, Talgfetttripropylentetraamin, 1,1,3,3-Tetramethylbutylamin, primäre Amine mit tertiären C<sub>16</sub>-C<sub>22</sub>-Alkylgruppen, N,N-Bis-aminopropyl-talgfettamin, 2-Ethylhexoxypropylamin oder Dehydroabietylamin.

Insbesondere bevorzugt sind Pigmentdispergatoren der allgemeinen Formel (II), worin A<sup>1</sup> eine Phthalimidomethylengruppe der Formel (IIe), eine Imidazolylmethylengruppe der Formel (IIC), eine Aminomethylen-, eine N-Methylaminomethylen-, eine N,N-Dimethylaminomethylen-, eine

5 N-Ethylaminomethylen oder eine N,N-Diethylaminomethylengruppe der Formel (IIB), oder eine Ammoniumsulfonatgruppe der Formel (IIC) bedeutet.

Anionische Gruppen der als Hilfsmittel eingesetzten nichtpigmentären- und pigmentären Dispergatoren, Tenside oder Harze können auch verlackt werden,

10 beispielsweise durch Ca-, Mg-, Ba-, Sr-, Mn- oder Al-Ionen oder durch quaternäre Ammoniumionen. Dies kann vor oder nach dem Finish geschehen.

Mit Füllstoffen bzw. Extender sind eine Vielzahl von Substanzen gemäß DIN 55943 und DIN EN 971-1 gemeint, beispielsweise die verschiedenen Typen von Talk,

15 Kaolin, Glimmer, Dolomit, Kalk, Bariumsulfat oder Titandioxid. Dabei hat sich die Zugabe besonders vor der Mahlung des Rohpigments oder vor der Pulverisierung der getrockneten Pigmentzubereitung bewährt.

Bewährt hat sich auch der Zusatz von geringen Mengen an Zusatzstoffen aus der

20 Gruppe Phthalimid, Phthalsäureanhydrid, hydriertes Holzharz und Glycerylmonooleat bei der Mahlung.

Nach dem Finish kann die Suspension noch einer mechanischen oder thermischen Behandlung unterzogen werden, beispielsweise eine Dispergierung

25 mittels einer Perlühle oder, bevorzugt nach Entfernen des Lösemittels mittels Wasserdampfdestillation, die Zugabe von weiteren Hilfsmitteln oder das erwähnte Verlacken von anionischen Gruppen bei erhöhter Temperatur.

Die erfindungsgemäßen Pigmentzubereitungen lassen sich zum Pigmentieren von

30 hochmolekularen organischen Materialien natürlicher oder synthetischer Herkunft einsetzen, beispielsweise von Kunststoffen, Harzen, Lacken, Anstrichfarben, elektrophotographischen Tonern und Entwicklern, Elektretmaterialien, Farbfilter sowie von Tinten, Druckfarben und Saatgut.

Hochmolekulare organische Materialien, die mit den erfindungsgemäßen Pigmentzubereitungen pigmentiert werden können, sind beispielsweise Celluloseverbindungen, wie beispielsweise Celluloseether und -ester, wie Ethylcellulose, Nitrocellulose, Celluloseacetate oder Cellulosebutyrate, natürliche

- 5 Bindemittel, wie beispielsweise Fettsäuren, fette Öle, Harze und deren Umwandlungsprodukte, oder Kunstharze, wie Polykondensate, Polyaddukte, Polymerisate und Copolymerisate, wie beispielsweise Aminoplaste, insbesondere Harnstoff- und Melaminformaldehydharze, Alkydharze, Acrylharze, Phenoplaste und Phenolharze, wie Novolake oder Resole, Harnstoffharze, Polyvinyle, wie
- 10 Polyvinylalkohole, Polyvinylacetale, Polyvinylacetate oder Polyvinylether, Polycarbonate, Polyolefine, wie Polystyrol, Polyvinylchlorid, Polyethylen oder Polypropylen, Poly(meth)acrylate und deren Copolymerisate, wie Polyacrylsäureester oder Polyacrylnitrile, Polyamide, Polyester, Polyurethane, Cumaron-Inden- und Kohlenwasserstoffharze, Epoxidharze, ungesättigte
- 15 Kunstharze (Polyester, Acrylate) mit den unterschiedlichen Härtemechanismen, Wachse, Aldehyd- und Ketonharze, Gummi, Kautschuk und seine Derivate und Latices, Casein, Silikone und Silikonharze; einzeln oder in Mischungen. Dabei spielt es keine Rolle, ob die erwähnten hochmolekularen organischen Verbindungen als plastische Massen, Schmelzen oder in Form von
- 20 Spinnlösungen, Dispersionen, Lacken, Anstrichstoffen oder Druckfarben vorliegen. Je nach Verwendungszweck erweist es sich als vorteilhaft, die erfindungsgemäßen Pigmentzubereitungen als Blend oder in Form von Präparationen oder Dispersionen zu benutzen. Bezogen auf das zu pigmentierende, hochmolekulare organische Material setzt man die
- 25 erfindungsgemäßen Pigmentzubereitungen in einer Menge von 0,05 bis 30 Gew.-%, vorzugsweise 0,1 bis 15 Gew.-%, ein.

Die erfindungsgemäßen Pigmentzubereitungen sind auch geeignet als Farbmittel in elektrophotographischen Tonern und Entwicklern, wie beispielsweise Ein- oder

- 30 Zweikomponentenpulvertonern (auch Ein- oder Zweikomponenten-Entwickler genannt), Magnettoner, Flüssigtoner, Latextoner, Polymerisationstoner sowie Spezialtoner.

Typische Tonerbindemittel sind Polymerisations-, Polyadditions- und Polykondensationsharze, wie Styrol-, Styrolacrylat-, Styrolbutadien-, Acrylat-, Polyester-, Phenol-Epoxidharze, Polysulfone, Polyurethane, einzeln oder in Kombination, sowie Polyethylen und Polypropylen, die noch weitere Inhaltsstoffe, 5 wie Ladungssteuermittel, Wachse oder Fließhilfsmittel, enthalten können oder im nachhinein mit diesen Zusätzen modifiziert werden.

Des weiteren sind die erfindungsgemäßen Pigmentzubereitungen geeignet als Farbmittel in Pulver und Pulverlacken, insbesondere in triboelektrisch oder 10 elektrokinetisch versprühbaren Pulverlacken, die zur Oberflächenbeschichtung von Gegenständen aus beispielsweise Metall, Holz, Kunststoff, Glas, Keramik, Beton, Textilmaterial, Papier oder Kautschuk zur Anwendung kommen. Als Pulverlackharze werden typischerweise Epoxidharze, carboxyl- und hydroxylgruppenhaltige Polyesterharze, Polyurethan- und Acrylharze zusammen 15 mit üblichen Härtern eingesetzt. Auch Kombinationen von Harzen finden Verwendung. So werden beispielsweise häufig Epoxidharze in Kombination mit carboxyl- und hydroxylgruppenhaltigen Polyesterharzen eingesetzt. Typische Härterkomponenten (in Abhängigkeit vom Harzsystem) sind beispielsweise Säureanhydride, Imidazole sowie Dicyandiamid und deren Abkömmlinge, 20 verkappte Isocyanate, Bisacylurethane, Phenol- und Melaminharze, Triglycidylisocyanurate, Oxazoline und Dicarbonsäuren.

Gegenstand der Erfindung ist weiterhin die Verwendung der erfindungsgemäßen Pigmentzubereitungen als Farbmittel für Drucktinten, insbesondere für Ink-Jet- 25 Tinten.

Unter Ink-Jet-Tinten versteht man sowohl Tinten auf wässriger (einschließlich Mikroemulsionstinten) und nicht-wässriger („solvent-based“) Basis, UV-härtbare Tinten sowie solche Tinten, die nach dem Hot-Melt-Verfahren arbeiten.

30 Ink-Jet-Tinten auf Lösungsmittelbasis enthalten im wesentlichen 0,5 bis 30 Gew.-%, vorzugsweise 1 bis 15 Gew.-%, einer oder mehrerer der erfindungsgemäßen Pigmentzubereitungen, 70 bis 95 Gew.-% eines organischen Lösungsmittels oder Lösungsmittelgemisches und/oder einer hydrotropen

Verbindung. Gegebenenfalls können die lösemittelbasierten Ink-Jet-Tinten Trägermaterialien und Bindemittel enthalten, die im „Solvens“ löslich sind, wie z.B. Polyolefine, Natur- und Synthesekautschuk, Polyvinylchlorid, Vinylchlorid/Vinylacetat-Copolymerisate, Polyvinylbutyrale, Wachs/Latex-Systeme

5 oder Kombinationen dieser Verbindungen.

Gegebenenfalls können die lösungsmittelbasierten Ink-Jet-Tinten noch Bindemittel und weitere Zusatzstoffe enthalten, wie z.B. Netzmittel, Entgaser/Entschäumer, Konservierungsmittel und Antioxidantien enthalten.

10 Mikroemulsionstinten basieren auf organischen Lösemitteln, Wasser und gegebenenfalls einer zusätzlichen Substanz, die als Grenzflächenvermittler wirkt (Tensid). Mikroemulsionstinten enthalten 0,5 bis 30 Gew.-%, vorzugsweise 1 bis 15 Gew.-%, einer oder mehrerer der erfindungsgemäßen Pigmentzubereitungen, 0,5 bis 95 Gew.-% Wasser und 0,5 bis 95 Gew.-% organische Lösungsmittel  
15 und/oder Grenzflächenvermittler.

UV-härtbare Tinten enthalten im wesentlichen 0,5 bis 30 Gew.-% einer oder mehrerer der erfindungsgemäßen Pigmentzubereitungen, 0,5 bis 95 Gew.-% Wasser, 0,5 bis 95 Gew.-% eines organischen Lösungsmittels oder  
20 Lösungsmittelgemisches, 0,5 bis 50 Gew.-% eines strahlungshärtbaren Bindemittels und gegebenenfalls 0 bis 10 Gew.-% eines Photoinitiators.

Hot-Melt-Tinten basieren meist auf Wachsen, Fettsäuren, Fettalkoholen oder Sulfonamiden, die bei Raumtemperatur fest sind und bei Erwärmen flüssig  
25 werden, wobei der bevorzugte Schmelzbereich zwischen ca. 60 und ca. 140°C liegt.

Hot-Melt-Ink-Jet-Tinten bestehen im wesentlichen aus 20 bis 90 Gew.-% Wachs und 1 bis 10 Gew.-% einer oder mehrerer der erfindungsgemäßen Pigmentzubereitungen. Weiterhin können 0 bis 20 Gew.-% eines zusätzlichen  
30 Polymers (als „Farbstoffflöser“), 0 bis 5 Gew.-% Dispergiermittel, 0 bis 20 Gew.-% Viskositätsveränderer, 0 bis 20 Gew.-% Plastifizierer, 0 bis 10 Gew.-% Klebrigkeitszusatz, 0 bis 10 Gew.-% Transparenzstabilisator (verhindert z.B. die Kristallisation des Wachses) sowie 0 bis 2 Gew.-% Antioxidans enthalten sein.

Die erfindungsgemäßen Drucktinten, insbesondere Ink-Jet-Tinten, können hergestellt werden, indem die erfindungsgemäßen Pigmentzubereitungen in das Mikroemulsionsmedium in das nicht-wässrige Medium oder in das Medium zur Herstellung der UV-härtbaren Tinte oder in das Wachs zur Herstellung einer Hot-

5 Melt-Ink-Jet-Tinte eindispersiert wird. Zweckmäßigerweise werden die dabei erhaltenen Drucktinten für Ink-Jet-Anwendungen anschließend filtriert (z.B. über einen 1 µm Filter).

Weiterhin sind die erfindungsgemäßen Pigmentzubereitungen auch als Farbmittel für Farbfilter, sowohl für die additive wie auch für die subtraktive Farberzeugung,

10 sowie als Farbmittel für elektronische Tinten („electronic inks“ bzw. „e-inks“) oder „electronic paper“ („e-paper“) geeignet.

Bei der Herstellung sogenannter Farbfilter, sowohl reflektierender wie durchsichtiger Farbfilter, werden Pigmente in Form einer Paste oder als pigmentierte Photoresists in geeigneten Bindemitteln (Acrylate, Acrylester,

15 Polyimide, Polyvinylalkohole, Epoxide, Polyester, Melamine, Gelantine, Caseine) auf die jeweiligen LCD-Bauteilen (z.B. TFT-LCD= Thin Film Transistor Liquid Crystal Displays oder z.B. ((S) TN-LCD = (Super) Twisted Nematic-LCD) aufgebracht. Neben einer hohen Thermostabilität ist für eine stabile Paste bzw. einem pigmentierten Photoresist auch eine hohe Pigmentreinheit Voraussetzung.

20 Darüber hinaus können die pigmentierten Color Filter auch durch Ink Jet-Druckverfahren oder andere geeignete Druckverfahren aufgebracht werden.

Die erfindungsgemäßen Pigmentzubereitungen zeichnen sich aus durch ihre hervorragenden coloristischen und rheologischen Eigenschaften, insbesondere

25 Flockungsstabilität, Dispergierbarkeit, Rheologie, Glanz, Transparenz und Farbstärke. Sie sind in vielen Anwendungsmedien leicht und bis zu hohen Feinheiten dispergierbar. Solche Pigmentdispersionen zeigen hervorragende rheologische Eigenschaften selbst bei hoher Pigmentierung der Lack- und insbesondere der Druckfarbenkonzentrate. Mit ihnen lassen sich Lackierungen 30 und insbesondere Drucke von hoher Farbstärke, hohem Glanz, hoher Transparenz und mit ausgezeichneten Echtheitseigenschaften erzielen.

Zur Beurteilung der Eigenschaften der Pigmente auf dem Lacksektor in wasserfreien, lösemittelbasierenden Lacksystemen wurden aus der Vielzahl der bekannten Lacke ein Alkyd-Melaminharz-Lack auf Basis eines mittelölichen Alkydharzes und eines butanolveretherten Melaminharzes (AM), ausgewählt.

5 Zur Beurteilung der Eigenschaften der Pigmente auf dem Lacksektor in wässrigen Lacksystemen wurde aus der Vielzahl der bekannten Lacksysteme ein wässriger Lack auf Polyurethanbasis (PUR) ausgewählt.

Zur Beurteilung der Eigenschaften der Pigmente auf dem Druckfarbengebiet 10 wurden aus der Vielzahl der bekannten Drucksysteme ein Nitrocellulose-Alkohol-Tiefdrucksystem mit einer hohen Pigmentkonzentration von 28 Gew.-% Pigment, bezogen auf Mahlgut, beim Dispergieren zum Druckfarbenkonzentrat (NC-A-HK) gewählt.

15 Die Bestimmung der coloristischen Eigenschaften erfolgte nach DIN 55986. Die Bestimmung der Farbtiefe erfolgt im Vergleich zur 1/3 Standardfarbtiefe nach DIN 53235.

Die Rheologie des Mahlguts eines Lackes nach der Dispergierung (millbase-Rheologie) wurde visuell anhand der folgenden fünfstufigen Skala bewertet.

20

5	dünnflüssig	
4	flüssig	
3	dickflüssig	
2	leicht gestockt	
25	1	gestockt

Die Bestimmung der Überlackierechtheit erfolgte nach DIN 53221.

Die Bestimmung der Viskosität eines Lackes erfolgte nach dem Verdünnen des Mahlguts auf die Pigmentendkonzentration mit dem Viskospatel nach Rossmann, 30 Typ 301 der Firma Erichsen.

In den folgenden Beispielen und Prüfvorschriften bedeuten Prozentangaben Gewichtsprozente und Teile Gewichtsteile, sofern nicht anders angegeben.

Prüfvorschriften zur Prüfung der dynamischen Viskosität und der Thixotropie im Mahlgut (Druckfarbenkonzentrat 28 gew.-%ig) und zur Bestimmung der 1/3 Standardfarbtiefe:

5 a) Herstellung der 28 %igen Druckfarbenkonzentrate

In einen 250 ml PE-Plastikbecher ø 55 mm x 125 mm mit Steckdeckel werden 150 g Zirkoniummischoxidperlen (69 % ZrO<sub>2</sub>, 31 % amorphes SiO<sub>2</sub>) mit Durchmesser 1,0 bis 1,25 mm eingefüllt und 28,00 g Pigmentzubereitung, 36,00 g 10 Tiefdruckfiris (1), bestehend aus 25,0 % Nitrocellulose A500 (nach ISO 14 446, Norm 27A) und 75,0 % Ethanol wasserfrei, und 36,00 g Lösemittelgemisch, bestehend aus 98,0 % Ethanol 99,9 %ig und 2,0 % Ethylacetat 99,9 %ig eingewogen. Die Mischung wird mit dem Disperser DAS 200 K der Firma LAU 15 GmbH, Hemer, durch ellipsenförmige Schüttelbewegungen bei 660 U/min für 15 Minuten dispergiert (Lüftungsstufe 1, d.h. die Temperatur bei der Dispergierung steigt nicht über 40°C). Mit einem Sieb werden die Zirkoniummischoxidperlen abgesiebt.

20 b) Bestimmung von Viskosität und Thixotropie der 28 %igen Druckfarbenkonzentrate

Die Dispergierkonzentrate werden 24 Stunden bei RT (21°C – 25°C) gelagert und vor der Messung für 30 Minuten bei 23°C temperiert. Viskosität und Thixotropie der Dispergierkonzentrate werden mit einem Rotationsviskosimeter Haake RS75 25 oder RS1 der Firma Haake, Karlsruhe, gemessen. Die Messgeometrie ist ein koaxiales Zylindersystem gemäß DIN 53019/ISO 3219. Während der gesamten Messung wird die Probe im Gerät bei (23 +- 0.1) °C temperiert. Es wird eine lineare Rampe des Geschwindigkeitsgefälles gefahren von 0 bis 250 sec<sup>-1</sup> in 180 sec mit mindestens 50 linear gestuften Messwerten, und im direkten Anschluss 30 wieder eine lineare Rampe zurück von 250 auf 0 sec<sup>-1</sup> in 180 sec, mit weiteren mindestens 50 linear gestuften Messwerten. Der Viskositätswert wird im aufsteigenden Ast bei 200 sec<sup>-1</sup> durch Interpolation der Messpunkte ermittelt. Der Thixotropie-Wert wird als Differenz der Flächen unter den Kurven Schubspannung

in Pa gegen Geschwindigkeitsgefälle in  $\text{sec}^{-1}$ , im aufsteigenden und im absteigenden Ast der Rampe, ermittelt und in Pa/sec angegeben.

c) Ermittlung der zum Erreichen von 1/3 Standardfarbtiefe benötigten  
5 Pigmentkonzentration ausgehend von 28 %igen Druckfarbenkonzentraten

Das 28 %ige Druckfarbenkonzentrat (siehe Punkt a) wird mit einem Gemisch bestehend aus einem Teil Ethanol (wasserfrei) und einem Teil eines Tiefdruckfirmses (2) (bestehend aus 30,0 % Nitrocellulose A 400 (65 %ig

10 ethanolfeucht) nach ISO 14 446, Norm 30A, 4,0 % Genomoll 140 (Dibutylphthalat) 8,0 % 1-Methoxy-2-propanol und 58,0 % Ethanol wasserfrei) auf 10 % Pigmentkonzentration verschnitten. Mit dieser Druckfarbe wird mittels eines Klischees mit einer Gravurtiefe von 29  $\mu\text{m}$  ein Druck erstellt und die Farbstärke im Vergleich zur 1/3 Standardfarbtiefe ermittelt. Dann wird die zum  
15 Druckfarbenkonzentrat zugegebene Menge Tiefdruckfiris (3) (bestehend aus einem Teil Ethanol (wasserfrei) und einem Teil Tiefdruckfiris (2), so lange erhöht, bis 1/3 Standardfarbtiefe erreicht ist. Dabei wird jeweils erneut von dem 28 %igen Druckfarbenkonzentrat ausgegangen.

Aus den eingesetzten Mengen errechnet sich die Pigmentkonzentration.

20 Druckmaschine: Tiefdruck-Probedruckmaschine, Modell "Labratester", Fa. N. Schläfli, CH-4800 Zofingen  
Bedruckstoff: Algro Finess 80 g/ $\text{m}^2$   
Druckgeschwindigkeit: 125 Skalenteile  
Druckplatte: Klischee mit Gravurtiefe 29  $\mu\text{m}$ .  
25 Angaben zum 29  $\mu\text{m}$ -Feld des gravierten Klischees:  
X-Diagonale: 178  $\mu\text{m}$   
y-Diagonale: 126  $\mu\text{m}$   
Tiefe: 29  $\mu\text{m}$   
Raster: 70 % Flächendeckung  
30 Winkel: 30°  
Volumenfläche: 11,8 ml/ $\text{m}^2$

## Beispiel 1

## A) Mahlung und saure Ausrührung

550 Teile Rohpigment P. Blue15, 550 Teile Natriumsulfat und 120 Teile

5 Diethyenglykol werden in einer Schwingmühle 90 min mit Eisenstangen vermahlen. Das Mahlgut wird in 4000 Teilen 5 %iger wässriger Schwefelsäure für 2 h bei 90°C gerührt. Die Suspension wird filtriert und mit Wasser salzfrei gewaschen. Es werden 740,6 Teile 60,4 %igen Presskuchens des Präpigments erhalten.

10

## B) Finish

165,6 Teile Presskuchen 60,4 %ig, aus A) werden in 620 Teilen tert.-Amylalkohol und 350,2 Teilen Wasser suspendiert. Es werden 4,2 Teile Natriumhydroxid und 15,4 Teile wässriger Presskuchen 32,4 %ig einer Kupferphthalocyaninsulfonsäure

15 mit einem durchschnittlichen Substitutionsgrad von 1,5 Sulfonsäuregruppen pro Kupferphthalocyaninrest zugegeben und auf 150°C erhitzt. Bei 150°C wird 2 Stunden gerührt, dann wird der Amylalkohol abdestilliert, die Suspension filtriert, der Presskuchen salzfrei gewaschen. Man erhält 239 Teile Presskuchen 40,4 %ig der Phthalocyaninpigmentzubereitung.

20

## C) Trocknung

59 Teile eines Presskuchens aus B) werden bei 80°C getrocknet. Man erhält 23,8 Teile Phthalocyaninpigmentzubereitung.

Im AM-Lacksystem erhält man farbstarke, transparente und grünstichig-blaue

25 Lackierungen, die Rheologie des Mahlguts des Lackes wird mit 5 bewertet, die Glanzmessung ergibt den Wert 77 und die Viskosität des Lackes beträgt 4,0 sec. Im PUR-Lacksystem sind die Lackierungen ebenfalls farbstark, transparent und grünstichig-blau, die Überlackierechtheit ist sehr gut und die Rheologie wird mit 3 bewertet.

30 Im NC-A-HK-Drucksystem werden farbstarke, transparente und grünstichig-blaue Drucke mit hohem Glanz erhalten, die Viskosität des Druckfarbenkonzentrats nach der Anreibung ist sehr niedrig.

## D) Nachbehandlung

79,7 Teile eines Presskuchens aus B) werden in 250 Teilen Wasser angeteigt und auf 80°C erwärmt. Es werden 7,7 Teile wässriger Presskuchen 32,4 %ig einer Kupferphthalocyaninsulfonsäure mit einem durchschnittlichen Substitutionsgrad

5 von 1,5 Sulfonsäuregruppen pro Kupferphthalocyaninrest zugegeben und 1 Stunde bei 80°C gerührt. Die Suspension wird filtriert, der Presskuchen gewaschen und getrocknet. Man erhält 32,6 Teile Phthalocyaninpigmentzubereitung.

10 Im AM-Lacksystem erhält man farbstarke, transparente und grünstichig-blaue Lackierungen, die Rheologie des Mahlguts des Lackes wird mit 5 bewertet, die Glanzmessung ergibt den Wert 55 und die Viskosität des Lackes beträgt 3,3 sec. Im NC-A-HK-Drucksystem werden farbstarke, transparente und grünstichig-blaue Drucke mit hohem Glanz erhalten, die Viskosität des Druckfarbenkonzentrats nach der Anreibung ist sehr niedrig.

15

## Messergebnisse

Die Tabelle zeigt die Messergebnisse für drei handelsübliche Produkte und für die Beispiele 1C und 1D:

Pigment	Pigmentkonzentration bei 1/3 Standardfarbtiefe	Dyn. Viskosität bei Scherrate von 200 s <sup>-1</sup> [mPas]	Thixotropie [Pa/s]
Beispiel 1C	6,2 Gew.-%	128	345
Beispiel 1D	6,4 Gew.-%	80	17
Handelsprodukt 1	6,2 Gew.-%	229	1511
Irgalite Blue GLVO	6,0 Gew.-%	263	2011

20

Das Handelsprodukt 1 wurde analog JP 57-12067 Beispiel 5 hergestellt.

®Irgalite Blue GLVO ist ein Produkt der Ciba Spezialitäten Chemie AG und ist eine Pigmentzubereitung enthaltend ein Kupferphthalocyanin und ein mit der Aminomethylengruppe der Formel (IIb) substituiertes Kupferphthalocyanin als

25 Pigmentdispergator.

## Patentansprüche:

- 1) Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung, enthaltend ein Kupferphthalocyaninpigment und mindestens einen Pigmentdispergator aus der 5 Gruppe der Kupferphthalocyaninsulfonsäuren und Kupferphthalocyaninsulfonsäuresalze, gekennzeichnet durch
  - a) eine dynamische Viskosität von höchstens 180 mPas, und/oder durch eine Thixotropie von höchstens 800 Pa/s, wobei die dynamische Viskosität und die Thixotropie mit einem Rotationsviskosimeter bei einer Temperatur von 10 23°C in einer Pigmentdispersion, bestehend aus 28 Gew.-% der Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung (trocken), 9 Gew.-% Nitrocellulose (nach ISO 14 446, Norm 27A), 62,3 Gew.-% Ethanol und 0,7 Gew.-% Ethylacetat, bestimmt wird, und gekennzeichnet durch
  - b) eine Farbstärke, die so hoch ist, dass eine Druckfarbe, bestehend aus einem Ethanol/Nitrocellulose-Tiefdruckfiris (enthaltend 75 bis 85 Gew.-% Ethanol und 9 bis 11 Gew.-% Nitrocellulose nach ISO 14 446, Norm 27A und 30A im Verhältnis 2 zu 7,5) und einem Gehalt an Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung (trocken), bezogen auf das Gesamtgewicht der 15 Druckfarbe, von höchstens 6,6 Gew.-% die 1/3-Standardfarbtiefe nach DIN 53235 des entsprechenden Farbtönes erreicht.
- 2) Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung nach Anspruch 1, gekennzeichnet durch eine dynamische Viskosität von höchstens 150 mPas und/oder durch eine 20 Thixotropie von höchstens 600 Pa/s.
- 3) Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung nach Anspruch 1 oder 2, gekennzeichnet durch eine Farbstärke, die so hoch ist, dass eine Druckfarbe, bestehend aus einem Ethanol/Nitrocellulose-Tiefdruckfiris (enthaltend 75 bis 25 85 Gew.-% Ethanol und 9 bis 11 Gew.-% Nitrocellulose nach ISO 14 446, Norm 27A und 30A im Verhältnis 2 zu 7,5) und einem Gehalt an Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung (trocken), bezogen auf das Gesamtgewicht der Druckfarbe,

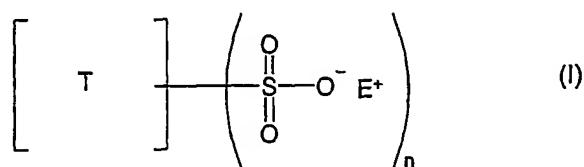
von höchstens 6,5 Gew.-% die 1/3-Standardfarbtiefe nach DIN 53235 des entsprechenden Farbtönes erreicht.

4) Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung nach Anspruch 1, gekennzeichnet durch

5 a) eine dynamische Viskosität von höchstens 150 mPas, und durch eine Thixotropie von höchstens 450 Pa/s, und gekennzeichnet durch

10 b) eine Farbstärke, die so hoch ist, dass eine Druckfarbe, bestehend aus einem Ethanol/Nitrocellulose-Tiefdruckfärnis (enthaltend 75 bis 85 Gew.-% Ethanol und 9 bis 11 Gew.-% Nitrocellulose nach ISO 14 446, Norm 27A und 30A im Verhältnis 2 zu 7,5) und einem Gehalt an Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung (trocken), bezogen auf das Gesamtgewicht der Druckfarbe, von höchstens 6,4 Gew.-% die 1/3-Standardfarbtiefe nach 15 DIN 53235 des entsprechenden Farbtönes erreicht.

20 5) Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, dass der Pigmentdispersator eine Verbindung der allgemeinen Formel (I) ist,



worin

T einen Kupferphthalocyaninrest darstellt, der mit 1 bis 4 Chloratomen substituiert oder vorzugsweise chlorfrei ist;

25 n eine Zahl von 1 bis 4 darstellt;

E<sup>+</sup> H<sup>+</sup> oder das Äquivalent M<sup>s+</sup>/s eines Metallkations M<sup>s+</sup> bedeutet, wobei s eine der Zahlen 1, 2 oder 3 ist.

- 6) Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, dass das Kupferphthalocyaninpigment 0 bis 6 Gew.-% Chlor enthält.
- 5 7) Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 6, enthaltend 0,1 bis 25 Gew.-%, vorzugsweise 0,5 bis 20 Gew.-%, bezogen auf das Gewicht des Kupferphthalocyaninpigments, an Pigmentdispergatoren aus der Gruppe der Kupferphthalocyaninsulfonsäuren und deren Salze.  
10 8) Verfahren zur Herstellung einer Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet, dass ein Kupferphthalocyanin-Rohpigment durch ein Verfahren aus der Gruppe Trockenmahlung und Salznetzung unter Bildung eines Präpigments feinverteilt wird und dann das Präpigment einer Finish-Behandlung in einer Mischung aus Wasser und einem organischen Lösemittel bei alkalischem pH, bei erhöhter Temperatur und in Gegenwart mindestens eines Pigmentdispergators aus der Gruppe der Kupferphthalocyaninsulfonsäuren und Kupferphthalocyaninsulfonsäuresalze unterzogen wird.  
15 9) Verwendung einer Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 7 zum Pigmentieren von hochmolekularen organischen Materialien, beispielsweise von Kunststoffen, Harzen, Lacken, Anstrichfarben, elektrophotographischen Tonern und Entwicklern, Anstrichfarben, elektrophotographischen Tonern und Entwicklern, 20 Elektretmaterialien, Farbfilter sowie von Tinten, Druckfarben und Saatgut.  
25 10) Hochmolekulares organisches Material, enthaltend 0,05 bis 30 Gew.-% einer Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 7.

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No  
PCT/EP 03/13690

**A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER**  
IPC 7 C09B67/20 C09B67/22 C09D11/02

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

**B. FIELDS SEARCHED**

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)  
IPC 7 C09B C09D

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

EPO-Internal

**C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT**

Category	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	EP 0 638 615 A (TOYO INK MFG CO) 15 February 1995 (1995-02-15) the whole document	1-10
A	EP 0 761 770 A (CIBA GEIGY AG) 12 March 1997 (1997-03-12) cited in the application abstract; examples	1-10
A	US 5 296 034 A (DIETZ ERWIN ET AL) 22 March 1994 (1994-03-22) abstract; examples 1,2,11	1-10
A	US 4 313 766 A (BARRACLOUGH RONALD ET AL) 2 February 1982 (1982-02-02) abstract; examples	1-10

Further documents are listed in the continuation of box C.

Patent family members are listed in annex.

**\* Special categories of cited documents :**

- "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- "E" earlier document but published on or after the international filing date
- "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention

"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone

"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.

"&" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

Date of mailing of the international search report

19 April 2004

28/04/2004

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5318 Patentlaan 2  
NL - 2280 HV Rijswijk  
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,  
Fax (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Dauksch, H

**INTERNATIONAL SEARCH REPORT**

International Application No  
PCT/EP 03/13690

Patent document cited in search report		Publication date		Patent family member(s)		Publication date
EP 0638615	A	15-02-1995	JP CA DE DE EP ES	7053889 A 2129793 A1 69425303 D1 69425303 T2 0638615 A2 2149844 T3		28-02-1995 11-02-1995 24-08-2000 30-11-2000 15-02-1995 16-11-2000
EP 0761770	A	12-03-1997	US AU AU BR CA CZ DE DE EP ES JP	5725649 A 712340 B2 6215096 A 9603539 A 2184033 A1 9602491 A3 69610678 D1 69610678 T2 0761770 A2 2152494 T3 9124963 A		10-03-1998 04-11-1999 06-03-1997 12-05-1998 27-02-1997 12-03-1997 23-11-2000 15-03-2001 12-03-1997 01-02-2001 13-05-1997
US 5296034	A	22-03-1994	DE DK EP JP KR	59308597 D1 574792 T3 0574792 A1 6073300 A 255973 B1		02-07-1998 22-03-1999 22-12-1993 15-03-1994 01-05-2000
US 4313766	A	02-02-1982	CA DE DK EP JP	1134105 A1 3061493 D1 234280 A 0020306 A2 55161864 A		26-10-1982 03-02-1983 02-12-1980 10-12-1980 16-12-1980

# INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen  
PCT/EP 03/13690

A. KLASSEFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES  
IPK 7 C09B67/20 C09B67/22 C09D11/02

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

## B. RECHERCHIERTE GEBiete

Recherchierte Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole )  
IPK 7 C09B C09D

Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der Internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

EPO-Internal

## C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
A	EP 0 638 615 A (TOYO INK MFG CO) 15. Februar 1995 (1995-02-15) das ganze Dokument	1-10
A	EP 0 761 770 A (CIBA GEIGY AG) 12. März 1997 (1997-03-12) in der Anmeldung erwähnt Zusammenfassung; Beispiele	1-10
A	US 5 296 034 A (DIETZ ERWIN ET AL) 22. März 1994 (1994-03-22) Zusammenfassung; Beispiele 1,2,11	1-10
A	US 4 313 766 A (BARRACLOUGH RONALD ET AL) 2. Februar 1982 (1982-02-02) Zusammenfassung; Beispiele	1-10

Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen

Siehe Anhang Patentfamilie

\* Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :

\*A\* Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist

\*E\* älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist

\*L\* Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)

\*O\* Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht

\*P\* Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist

\*T\* Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht konsolidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist

\*X\* Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfindnerischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden

\*Y\* Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfindnerischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist

\*&\* Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist

Datum des Abschlusses der Internationalen Recherche

Absendeadatum des internationalen Recherchenberichts

19. April 2004

28/04/2004

Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde  
Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlau 2  
NL - 2280 HV Rijswijk  
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,  
Fax (+31-70) 340-3016

Bevollmächtigter Bediensteter

Dauksch, H

**INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT**

Internationales Aktenzeichen  
PCT/EP 03/13690

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument		Datum der Veröffentlichung		Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
EP 0638615	A	15-02-1995	JP CA DE DE EP ES	7053889 A 2129793 A1 69425303 D1 69425303 T2 0638615 A2 2149844 T3	28-02-1995 11-02-1995 24-08-2000 30-11-2000 15-02-1995 16-11-2000
EP 0761770	A	12-03-1997	US AU AU BR CA CZ DE DE EP ES JP	5725649 A 712340 B2 6215096 A 9603539 A 2184033 A1 9602491 A3 69610678 D1 69610678 T2 0761770 A2 2152494 T3 9124963 A	10-03-1998 04-11-1999 06-03-1997 12-05-1998 27-02-1997 12-03-1997 23-11-2000 15-03-2001 12-03-1997 01-02-2001 13-05-1997
US 5296034	A	22-03-1994	DE DK EP JP KR	59308597 D1 574792 T3 0574792 A1 6073300 A 255973 B1	02-07-1998 22-03-1999 22-12-1993 15-03-1994 01-05-2000
US 4313766	A	02-02-1982	CA DE DK EP JP	1134105 A1 3061493 D1 234280 A 0020306 A2 55161864 A	26-10-1982 03-02-1983 02-12-1980 10-12-1980 16-12-1980